(19) 世界知的所有権機関 国際事務局





(43) 国際公開日 2005 年10 月6 日 (06.10.2005)

PCT

(10) 国際公開番号 WO 2005/093410 A1

(51) 国際特許分類⁷: **G01N 33/493**, 21/21, 30/00, 30/26, 30/48, 30/50, 30/74, 30/88

(21) 国際出願番号: PCT/JP2005/006564

(22) 国際出願日: 2005 年3 月29 日 (29.03.2005)

(25) 国際出願の言語: 日本語

(26) 国際公開の言語: 日本語

(30) 優先権データ:

特願2004-094194 2004 年3 月29 日 (29.03.2004) JP 特願2004-276282 2004 年9 月24 日 (24.09.2004) JP 特願2004-278936 2004 年9 月27 日 (27.09.2004) JP

(71) 出願人(米国を除く全ての指定国について): シチズン 時計株式会社(CITIZEN WATCH CO., LTD.) [JP/JP]; 〒1888511 東京都西東京市田無町六丁目 1 番 1 2 号 Tokyo (JP).

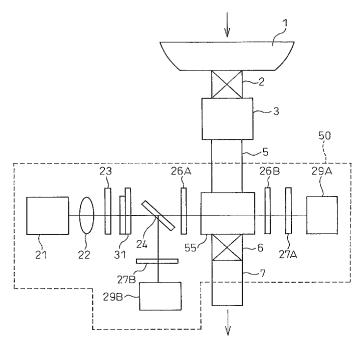
(72) 発明者; および

(75) 発明者/出願人 (米国についてのみ): 矢野 敬和 (YANO, Takakazu) [JP/JP]; 〒1888511 東京都西東京市田無町六丁目 1番 1 2号 シチズン時計株式会社内 Tokyo (JP). 松本 健志 (MATSUMOTO, Kenji) [JP/JP]; 〒1888511 東京都西東京市田無町六丁目 1番 1 2号 シチズン時計株式会社内 Tokyo (JP). 福田 匡広 (FUKUDA, Tadahiro) [JP/JP]; 〒1888511 東京都西東京市田無町六丁目 1番 1 2号 シチズン時計株式会社内 Tokyo (JP). 杉浦 美晴 (SUGIURA, Miharu) [JP/JP]; 〒1888511 東京都西東京市田無町六丁目 1番 1 2号 シチズン時計株式会社内 Tokyo (JP).

[続葉有]

(54) Title: OPTICAL MEASURING EQUIPMENT

(54) 発明の名称: 光学測定装置



(57) **Abstract:** Optical measuring equipment is provided for measuring concentration at a higher accuracy by providing an ion-exchange resin for pretreatment of a sample. The optical measuring equipment is provided with the ion-exchange resin and an optical measuring part which measures concentration of ingredients of the sample which has passed through the ion-exchange resin, based on the optical characteristics of the ingredients.

(57) 要約: 本発明は、試料の前処理のためにイオン交換樹脂を設け、より高精度な濃度を測定することを可能とする光学測定装置を提供することを目的とする。本発明に係る光学測定装置は、イオン交換樹脂と、イオン交

/続葉有/

- (74) 代理人: 青木 篤, 外(AOKI, Atsushi et al.); 〒1058423 東京都港区虎ノ門三丁目 5 番 1 号 虎ノ門 3 7 森ビ ル 青和特許法律事務所 Tokyo (JP).
- (81) 指定国 (表示のない限り、全ての種類の国内保護が可能): AE, AG, AL, AM, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BW, BY, BZ, CA, CH, CN, CO, CR, CU, CZ, DE, DK, DM, DZ, EC, EE, EG, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, HR, HU, ID, IL, IN, IS, JP, KE, KG, KP, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MA, MD, MG, MK, MN, MW, MX, MZ, NA, NI, NO, NZ, OM, PG, PH, PL, PT, RO, RU, SC, SD, SE, SG, SK, SL, SM, SY, TJ, TM, TN, TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VC, VN, YU, ZA, ZM, ZW.
- (84) 指定国 (表示のない限り、全ての種類の広域保護が可能): ARIPO (BW, GH, GM, KE, LS, MW, MZ, NA, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZM, ZW), ユーラシア (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), ヨーロッパ (AT, BE, BG, CH, CY, CZ, DE, DK, EE, ES, FI, FR, GB, GR, HU, IE, IS, IT, LT, LU, MC, NL, PL, PT, RO, SE, SI, SK, TR), OAPI (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GQ, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

添付公開書類:

一 国際調査報告書

2文字コード及び他の略語については、定期発行される各PCTガゼットの巻頭に掲載されている「コードと略語のガイダンスノート」を参照。

明 細 書

光学測定装置

技術分野

本発明は、旋光性物質の濃度を測定する光学測定装置に関し、特に、イオン交換樹脂で前処理された試料中の旋光性物質の濃度を、高精度に測定することができる光学測定装置に関するものである。

背景技術

従来、試料中の旋光性物質の濃度を測定する手段として、試料に 光線を入射してその旋光度より濃度を求める方式が知られている。 例えばグルコース濃度を測定する方法としては、GOD法などの酵素を用いた酵素法が知られている。GOD法では、電極を試料に接触させる必要がある事、及び測定原理上、測定回数に限度がある事から、一定期間ごとのメンテナンス、装置の一部の交換、緩衝液の追加などの処置を行う必要がある。

これに対して、光線を用いる旋光度測定方式では、直接試料に触れることなく測定することが可能であるため、比較的長い期間、特にメンテナンス等を必要とせず測定が可能である。ここで、その期間は、光源の寿命及び試料セルの汚れなどに依存する。

また、旋光度などを用いる光学的な方式では測定に際して、被験者が尿などの試料に触れる危険性もなく、無自覚で測定可能という利点もある。

旋光度より試料中の旋光性物質の濃度を求める方法の原理は、以下の式(1)に基づく。

$$\theta (\lambda) = \alpha (\lambda) \cdot c \cdot L \tag{1}$$

ここで、 θ (λ)は光線の波長を λ としたときの旋光度、 α (λ)は光線の波長を λ としたときの旋光性物質の比旋光度、 α (λ)は光線の波長を α としたときの旋光性物質の比旋光度、 α (α)における旋光性物質の濃度、Lは試料の光路長である。式1において、比旋光度 α (α)は旋光性物質固有の係数であるので、(光線の波長 α 0を温度によって変化する値ではあるが)濃度測定前に既知の値である。また、試料の光路長Lも同様に濃度測定前に既知の値である。従って、試料に光線を入射したときの旋光度 α 0、を測定することにより、旋光性物質の濃度 α 2、を求めることができる。

また、旋光度は、直線偏光を試料に入射させ、試料を通過した光線を検光子へ入射させ、検光子を透過した光線をフォトダイオードなどの受光素子に入射し、光電変換によって得られた信号を用いて求める。

すなわち、偏光子の透過軸に対する検光子の透過軸の傾きを ϕ とし、試料の旋光度を β とすると、受光素子で受光する光強度 I は、以下の式 (2) に基づいて求めることができる。

$$I = T \times I_0 c o s^2 (\phi - \beta)$$
 (2)

ここで、Tは試料、偏光子及び検光子の反射や吸収による減衰の全てを考慮した透過率を表し、 I_0 は入射光の強度を表す。式 2 から理解できるように、光強度 I は、 ϕ が変化することによって変化し、回転角度 π (r a d) 毎に極小点が得られる。よって、 ϕ を変化させたときの光強度 I を測定することによって、試料の旋光度 β を求めることができる。

ここで、φを変化させる方法としては、偏光子又は検光子を回転させる方法が考えられる。しかしながら、偏光子又は検光子を回転させる方法では、機械的動作が必要となってしまうため、装置が比較的大型になるという問題があった。そこで、旋光子としてファラデー素子(例えば、特許文献1参照。)や液晶素子を用い、電気的

に偏光面を変調する方法がある。

直線光を旋光させるために液晶素子を使用した例としては、液晶素子と 2/4 板を組み合わせたセナーモント旋光器がある。また、可変電圧印加可能な 3 つの液晶素子を光照射方向に対して直列に配置させ、より自由度の高い光変調を可能とした装置がある(例えば、特許文献 2 参照。)。さらに、従来の機械的な動作部を無くし、液晶素子の光学特性を用いた光学測定装置がある(例えば、特許文献 4 参照。)。さらに、液晶素子による位相変調を周期的に行うことにより高精度で安定した測定が可能な装置もある(例えば、特許文献 3 参照。)。

また、試料として尿を考えた場合でも、その旋光性を測定することにより、尿成分の検出を行うことが開示されている(例えば、特許文献 1 参照。)。

図25は、上記の光学系を示している。

図25において、レーザダイオードなどの光源21より出射された光線はコリメートレンズ22でコリメートされて平行光となり、偏光子23により垂直方向に振動する直線偏光となる。偏光子23を透過した直線偏光は、液晶素子31により垂直に対して+45度方向又は-45度方向の偏光成分が位相変調される。液晶素子31では、液晶分子の長軸が+45度方向又は-45度方向に揃っている(ホモジニアス配向)。液晶素子31を透過した透過光は、楕円偏光となり、その楕円率は液晶素子31へ印加される電圧によって変化する。

液晶素子31を透過した透過光は、ビームスプリッタ24により 反射光と直進光に分岐される。直進光は垂直軸方向に軸を持つ λ / 4板26Aに入射し、直線偏光となる。この時、直線偏光の偏光方 向は、液晶素子31を透過した光線の楕円率に依存するため、液晶

素子31に印加した電圧によって変化する。従って、液晶素子31によって直線偏光の偏光方向の変調が可能となる。偏光方向が変調した直線偏光が、被検試料に入射すると、試料の旋光度に応じて未知の変位量だけ旋光する。試料を透過した光線は、 $\lambda/4$ 板 26B に入射し、再び楕円偏光に変換され、検光子27Aに入射する。この時、検光子27Aは、光線の内、検光子27Aの透過軸方向の成分のみを透過する。検光子27Aを透過した透過光は、受光素子29Aに入射し、受光素子29Aにおいて電気信号に変換される。

ビームスプリッタ24で分岐された反射光は、試料を透過せず、 検光子27Bに入射する。検光子27Bを透過した透過光は、受光 素子29Bに入射し、受光素子29Bにおいて電気信号に変換され る。

受光素子29Aからの信号と受光素子29Bからの信号との差は、検光子27Aに入射する前の楕円偏光と検光子27Bに入射する前の楕円偏光との差異分(即ち、試料を透過する際の旋光度分)に相当する。従って、受光素子29Aからの信号と受光素子29Bからの信号との差から試料の旋光度を測定することができ、試料の旋光度から試料の濃度を検出することができる。

上記の方法により旋光度を求めることは可能だが、実際の測定試料は、目的とする旋光性成分以外の旋光性成分が混在することが多い。例えば尿糖(尿中のグルコース)測定の場合は、尿中にビタミンC(比旋光度23°)がサプリメントの摂取などにより排泄されることがある。グルコースの分子量(180)とビタミンCの分子量(176)は似通っていることから、分子の大きさで分離するのは困難である。

なお、尿成分の検査方法として、試験紙を用いる方法が一般的に 行われている。これは、検査項目に応じた試薬を塗布された試験紙

を用い、紙コップ等に尿を採り、これに試験紙を浸し、化学反応による試薬の色の変化から、尿成分の分析を行うものである。色の変化の検出としては、目視によるものと、光センサーによる検出方法がある。

さらに、尿糖の測定には、酵素電極法が用いられ、グルコースオキシダーゼ (GOD) により、尿中のグルコースが化学反応を起こし、その際に発生する電流を測定し、尿糖値を定量するものがある。

特許文献1:特開平9-145605号公報(図1)

特許文献2:特開平7-218889号公報(図3)

特許文献3:特開2002-277387号公報(図3)

特許文献4:特開2001-356089 (図3)

発明の開示

そこで、本発明は、従来技術による問題点を解消することを可能 とする光学測定装置を提供することを目的とする。

また、本発明は、試料の前処理のためにイオン交換樹脂を設け、 より高精度な濃度を測定することを可能とする光学測定装置を提供 することを目的とする。

本発明に係る光学測定装置は、イオン交換樹脂と、イオン交換樹脂を通過した試料の成分濃度を成分の光学特性に基づいて測定する ための光学測定部と、を有することを特徴とする。

さらに、本発明に係る光学測定装置では、イオン交換樹脂を再生 又は洗浄させるための再生部を有することが好ましい。

さらに、本発明に係る光学測定装置では、再生部はアルカリイオン水によってイオン交換樹脂を再生することが好ましく、水道水からアルカリイオン水を生成するためのアルカリイオン水生成部を有することがさらに好ましい。

さらに、本発明に係る光学測定装置では、再生部は酸性水によってイオン交換樹脂を再生することが好ましく、水道水から酸性水を 生成するための酸性水生成部を有することがさらに好ましい。

さらに、本発明に係る光学測定装置では、再生部は、水道水によってイオン交換樹脂を洗浄することが好ましい。

さらに、本発明に係る光学測定装置では、イオン交換樹脂は、交換可能に取りつけられており、弱塩基性イオン交換樹脂であることが好ましい。

さらに、本発明に係る光学測定装置では、合成吸着剤を有し、光 学測定部は、合成吸着剤及びイオン交換樹脂を通過した試料の測定 を行うことが好ましい。

さらに、本発明に係る光学測定装置では、イオン交換樹脂は、透明な窓部を有するカラム内に充填されていることが好ましい。

さらに、本発明に係る光学測定装置では、イオン交換樹脂の色を 検出するための検出部を有することが好ましい。

本発明に係る光学測定装置は、イオン交換樹脂と、イオン交換樹脂を通過した試料を一時的に保持するための保持セルと、イオン交換樹脂を通過した試料を光学測定のために保持する測定容器と、測定容器内の試料の成分濃度を前記成分の光学特性に基づいて測定するための光学測定部と、試料が通過した後の前記イオン交換樹脂の色を検出するための検出部と、保持セルに保持された試料を再度イオン交換樹脂を通過させるために送液する第1の送液手段と、保持セルに保持された試料を測定容器に送液するための第2の送液手段とを有することを特徴とする。

本発明に係る光学測定装置は、第1のイオン交換樹脂と、第1のイオン交換樹脂を通過した試料を一時的に保持するための第1の保持セルと、第2のイオン交換樹脂と、第2のイオン交換樹脂を通過

した試料を一時的に保持するための第2の保持セルと、第1又は、第1及び第2のイオン交換樹脂を通過した試料を光学測定のために保持する測定容器と、測定容器内の試料の成分濃度を成分の光学特性に基づいて測定するための光学測定部と、試料が通過した後の前記第1及び第2のイオン交換樹脂の色を検出するための検出部と、第1の保持セルに保持された試料を第2のイオン交換樹脂を通過させるために送液する第1の送液手段と、第1の保持セルに保持された試料を測定容器に送液するための第2の送液手段と、第2の保持セルに保持された試料を測定容器に送液するための第3の送液手段とを有することを特徴とする。

本発明に係る光学測定装置は、イオン交換樹脂と、イオン交換樹脂を通過した試料に含まれる旋光性物質の濃度を旋光性物質の光学特性に基づいて測定するための光学測定部と、光学測定部の測定結果を連続的に監視する制御部とを有することを特徴とする。

さらに、本発明に係る光学測定装置では、制御部は、測定結果が 定常状態になった場合に、定常状態時の測定結果を用いて旋光性物 質の濃度を求めることが好ましい。

さらに、本発明に係る光学測定装置では、制御部は、測定結果の 監視に基づいて、イオン交換樹脂の交換能が飽和していること判別 することが好ましい。

さらに、本発明に係る光学測定装置では、試料は尿であり、旋光 性物質は尿糖であることが好ましい。

さらに、本発明に係る光学測定装置では、イオン交換樹脂が、陰 イオン交換樹脂、混床イオン交換樹脂、又は陽イオン交換樹脂であ ることが好ましい。

さらに、本発明に係る光学測定装置では、イオン交換樹脂を再生液によって再生させるための再生部を有し、制御部は、測定結果の

監視に基づいて、イオン交換樹脂の再生液による再生状態を判別することが好ましい。

さらに、本発明に係る光学測定装置では、制御部は、再生液の量を制御することが好ましい。

本発明に係る光学測定装置は、便座又は便器に設けられていることを特徴とする。

本発明による光学測定装置は、光特性によって溶液の成分濃度を 測定し、イオン交換樹脂を備え、溶液はイオン交換樹脂を通過した 後、光学系によって溶液の成分濃度が測定されることを特徴とする

さらには、光学測定装置はイオン交換樹脂がアルカリイオン水によって再生されればメンテナンスフリーとなり、より効果的である。特に、イオン交換樹脂が、弱塩基性イオン交換樹脂である場合は応用範囲が広い。対象液体が尿であり、便座または便器に設けられれば特にその効果は大きい。

イオン交換樹脂が交換可能であれば使用後に交換することができる。また、イオン交換樹脂を再生するための再生液が便座または便器に設けられており、アルカリイオン水を発生する装置又は酸性水を発生する装置が便座または便器に設けられていれば、イオン交換樹脂を再生できるので、トイレ内でスムーズに使用できる。イオン交換樹脂を水道水で洗浄し、その後、アルカリイオン水で再生すれば、長期にわたりその機能を使用できる。同様に、イオン交換樹脂を水道水で洗浄した後、酸性水で再生すれば、長期にわたりその機能を使用できる。

試料中の旋光性物質による旋光度を測定することにより試料中の 旋光性物質の濃度を測定する光学測定装置において、例えば尿糖測 定の場合は、サプリメントの摂取などにより排泄される尿中のビタ

ミンCを除去するために弱塩基性陰イオン交換樹脂を通過させた後に光学測定を行う。弱塩基性陰イオン交換樹脂には、還元性の強いビタミンCは選択的に樹脂に吸着されるが、グルコースは吸着されないことから、弱塩基性陰イオン交換樹脂を通過させるとビタミンCが除去された尿糖測定が行える。

また、OH型の弱塩基性陰イオン交換樹脂の再生のために、再生液は用いずに水道水から整水器によって生成されるアルカリイオン水を利用する。すなわち、家庭や職場等のどこにでも配備されている水道水を利用することにより再生液が不要となる。このことは特に便座や便器に、本発明に係る光学測定装置が設けられた場合において、補充液が不要となるのでメンテナンスの上で効果大である。さらには、H型の弱酸性陽イオン交換樹脂に対する再生液としては水道水から整水器によって生成される酸性水を利用する。

本発明に係る光学測定装置では、試料をイオン交換樹脂を通過させた後に旋光度測定することにより、目的の成分以外の旋光性成分を取り除くことができるので、高精度の光学測定が可能となる。

また、本発明に係る光学測定装置では、弱塩基性陰イオン交換樹脂及び弱酸性陽イオン交換樹脂の再生のために、予め用意された再生液を用いるのではなく、水道水から整水器によって生成されるアルカリイオン水又は酸性水を利用するので、準メンテナンスフリーとなる。このことは、水周りに近い便座や便器に本発明に係る光学測定装置が設けられた場合において特に有効である。

さらに、本発明に係る光学測定装置では、試料中のイオンが除去 されることにより、試料保持部の汚れが軽減され、光透過量が失わ れることが少なく、洗浄の軽減化にもつながる。

本発明に係わる光学測定装置では、試料中の測定対象物質の旋光度測定を妨げる妨害物質をイオン交換樹脂によって除去する手段を

有し、イオン交換樹脂を通過した試料の旋光度を連続的に監視する 監視手段を備えられていることを特徴とする。

また、監視手段によって監視される旋光度が一定の状態になったことを感知する感知手段を有し、監視される旋光度が定常状態になったことを感知手段が感知してから試料中の測定対象物質の濃度を測定することが好ましい。

また、監視手段によって監視される旋光度からイオン交換樹脂の交換能が飽和していることを感知手段が感知することが好ましい。

また、イオン交換樹脂の交換能が飽和していることを感知手段が 感知したのちに、監視される旋光度が定常状態になったことを感知 手段が感知してから試料中に含まれる旋光性物質の濃度を測定する ことが好ましい。

また、本発明の光学測定装置における試料は尿であり、測定対象 物質が尿糖である場合により有用である。

また、イオン交換樹脂が、陰イオン交換樹脂、混床イオン交換樹脂、又は陽イオン交換樹脂であることが好ましい。

また、監視手段により、測定に必要な試料量をフィードバック制御によって管理することが好ましい。

また、本発明の光学測定装置における連続測定により、イオン交換樹脂の再生終了をフィードバック制御によって管理することが好ましい。

尿の旋光度を測定することにより尿糖値を測定する光学測定装置において、尿糖以外の旋光性物質の除去にイオン交換樹脂は有用である。しかし、イオン交換樹脂を湿潤させている保存液によって試料である尿が希釈されることを原因とする精度低下を防ぐ必要がある。そこで、イオン交換樹脂を通過した試料の旋光度を連続的に監視する監視手段を備え付けることで常に旋光度変化を監視し、定常

状態の旋光度を感知した後に濃度測定を行うことにより、高精度の 尿糖濃度測定が可能となる。

本発明に係る光学測定装置では、イオン交換樹脂を備え、旋光度監視手段及び感知手段を付加することにより、精度良く濃度測定ができる。

また、本発明に係る光学測定装置では、連続的監視手段及び旋光 度測定により、試料のイオン交換前の旋光度も測定できるため、イ オン交換後の旋光度からイオン交換前の旋光度を減算することで、 尿糖以外の旋光性物質の旋光度測定を行うことも可能となる。

また、本発明に係る光学測定装置では、連続的な監視手段によって、測定に必要な試料量の制御管理を行うことが可能となる。

また、本発明に係る光学測定装置では、連続的な監視手段によって、イオン交換樹脂の再生終了を制御管理することが可能となる。

本発明に係る光学測定装置は、イオン交換膜からなる隔膜により複数の領域に分割し、領域にイオン交換樹脂を充填し、領域内部に電極を有し、電圧を印加するイオン除去手段と、イオン除去手段を通過した試料の旋光度を測定する旋光度測定手段とを備えることを特徴とする。

また、本発明に係る光学測定装置では、イオン交換樹脂が、陰イオン交換樹脂と陽イオン交換樹脂の混床からなることが好ましい。

また、本発明に係る光学測定装置では、イオン交換膜からなる隔膜により仕切られる試料室と廃液室を有し、試料室、または試料室及び廃液室の両方にイオン交換樹脂を充填し、試料室、または廃液室に電極を有し、電圧を印加するイオン除去手段と、イオン除去手段を通過した試料の旋光度を測定する旋光度測定手段とを備えることを特徴とする。

また、本発明に係る光学測定装置では、隔膜に陰イオン交換膜を

用い、試料室に陰極及び陰イオン交換樹脂を有することが好ましい

また、本発明に係る光学測定装置では、隔膜に陽イオン交換膜を用い、試料室に陽極及び陽イオン交換樹脂を有することが好ましい

また、本発明に係る光学測定装置では、電極と試料室と廃液室の 断面形状が、同心円状となっていることが好ましい。

また、本発明に係る光学測定装置では、陰イオン交換樹脂を充填 するイオン除去部と、陽イオン交換樹脂を充填するイオン除去部か らなるイオン除去手段を備え、試料が2つのイオン除去部を直列に 通過することが好ましい。

また、本発明に係る光学測定装置では、試料中の妨害物質を廃棄する液体と旋光度測定手段の温調を行う液体を兼用し、2つの液体間で熱交換を行い、試料の温度を旋光度測定手段の温度と一致させることが好ましい。

また、本発明に係る光学測定装置では、試料中のイオン化した妨害物質をイオン除去手段により除去し、イオン除去手段を通過した試料の旋光度を測定することにより、所望の物質の濃度を測定することができる。例えば、尿を試料として考えた場合、尿中のアミノ酸を除去し、尿糖の定量を行うことができる。

また、本発明に係る光学測定装置では、イオン除去手段に充填するイオン交換樹脂として、陰イオン交換樹脂と陽イオン交換樹脂の混床を用いた場合、イオンの正負に関わらず、イオンの除去が可能である。

また、また、本発明に係る光学測定装置では、イオン除去手段に電極を設け、電圧を印加すると、陰極では、還元反応が起こり、陽極では、酸化反応が生じる。電極材質や試料中に溶解しているイオ

ン種類にもよるが、白金電極を用い、溶液中に $C1^-$ イオンがない場合、陰極では、 H^+ イオンが還元され、 H_2 となり、陽極では、 OH^- イオンが酸化され、 O_2 が発生する。この結果、陰極では、アルカリ性、陽極では酸性にpHが傾き、pHの調節が可能であり、両性イオンである各種アミノ酸をイオン化することができる。

例えば、イオン除去手段を隔膜で2つの領域に分割し、各々の領域にそれぞれ、陰極と陽極を設け、陰極側には、陰イオン交換樹脂を、陽極側には陽イオン交換樹脂を充填しておけば、電圧を印加し、陰極側がアルカリ性にpHが傾くと、両性イオンであるアミノ酸は、陰イオン化し、陰イオン交換樹脂により吸着することができる。また、陽極側では、酸性にpHが傾き、アミノ酸は陽イオン化し、陽イオン交換樹脂により吸着することができる。

さらに、本発明に係る光学測定装置では、電界印加により、吸着されたイオンが移動し、隔膜を通してイオンの排出を行うことができ、イオン交換樹脂の再生を行うことができる。また、隔膜としてイオン交換膜を用いれば、排出するイオンと極性が逆のイオンの侵入を防ぐことができ、且つイオン交換樹脂の再生も行い、連続的な妨害物質の除去が可能となる。

このように、本発明に係る光学測定装置では、電界を印加することにより、pHを調節し、妨害物質をイオン化し、イオン交換樹脂で吸着・除去するとともに、イオン交換樹脂の再生も行い、連続的な妨害物質の除去が可能となる。

また、本発明に係る光学測定装置では、イオン交換樹脂に吸着されたイオンを排出する廃液と、旋光度を測定するセンサー部を温調する温調液を兼用し、試料と廃液間で熱交換を行い、同一の温度にする場合、試料をセンサー部に導いたときの、温度変化が生じず、温度変化による旋光度の測定誤差を防ぐことができ、安定した高精

度の濃度測定が可能である。

このように、本発明に係る光学測定装置では、旋光度を測定する センサー部に試料を導く前に、イオン除去手段を透過させてやるこ とにより、妨害物質の除去が可能となり、所望の物質の濃度を測定 することができる。

図面の簡単な説明

図1は、本発明の第1の実施形態に係る光学測定装置の概略構成を示す図である。

図2は、本発明の第2の実施形態に係る光学測定装置の概略構成を示す図である。

図3は、本発明の第3の実施形態に係る光学測定装置の概略構成を示す図である。

図4は、本発明の第4の実施形態に係る光学測定装置の概略構成を示す図である。

図5は、本発明の第5の実施形態に係る光学測定装置の概略構成を示す図である。

図6は、本発明の第6の実施形態に係る光学測定装置の概略構成を示す図である。

図7は、経過時間と旋光度との関係を示すグラフである。

図8は、本発明の第7の実施形態に係る光学測定装置の概略構成を示す図である。

図9は、本発明の第8の実施形態に係る光学測定装置の概略構成を示す図である。

図10は、第8の実施形態に係る光学測定装置のイオン除去部の 斜視図である。

図11は、第8の実施形態に係る光学測定装置のイオン除去部の

断面図である。

図12は、本発明の第9の実施形態に係る光学測定装置のイオン除去部の断面図である。

図13は、本発明の第9の実施形態に係る光学測定装置のイオン除去部の断面図である。

図14は、本発明の第10の実施形態に係る光学測定装置のイオン除去部の断面図である。

図15は、本発明の第10の実施形態に係る光学測定装置における電圧印加の効果を示すグラフである。

図16は、本発明の第11の実施形態に係る光学測定装置の概略 構成を示す図である。

図17は、連続イオン交換EDIの原理を説明する図である。

図18は、イオン交換樹脂カートリッジの一例を示す図である。

図19は、イオン交換樹脂カートリッジの他の例を示す図である

図20は、イオン交換樹脂カートリッジ構造の一例を示す図である。

図21は、イオン交換樹脂カートリッジ構造の他の例を示す図である。

図22は、カラムを通過した試料のグルコース濃度を示す図である。

図23は、便座に光学測定装置を組み込んだ例を示す図である。

図24は、便器に光学測定装置を組み込んだ例を示す図である。

図25は、光学測定装置の概略構成を示す図である。

発明を実施するための好ましい形態

以下、図面を用いて本発明に係る光学測定装置について説明する

図1は、本発明の第1の実施形態に係る光学測定装置の概略構成を示す図である。

図1において、採尿容器1は尿を採取するための容器であり、電磁弁2は採尿容器1とイオン交換樹脂部3の間に設けられ、尿を一定量以上通さないよう開閉する。イオン交換樹脂部3には、弱塩基性陰イオン交換樹脂(例えば三菱化学社製のWA20)が保持されており、脱着可能な構造となっている。導管5は、イオン交換樹脂部3と測定容器55の間をつないで尿を通す。電磁弁6は、測定容器55と導管7の間に設けられ、尿に測定後に開く。導管7は、測定し終わった尿を排出する。光学系50は旋光度測定するための装置であり、図6に示した光学系と同様な構成には同じ番号を付した。

尿が採尿容器1に溜まると、電磁弁2が開き、尿はイオン交換樹脂部3を通過する。このとき、尿中のグルコースは通り抜けるが、還元作用の強いビタミンCはイオン交換樹脂部3中の弱塩基性陰イオン交換樹脂に除去される。この時発生すると考えられる反応を以下の化学式(3)に示す。

 $R - N^+ CH3 \cdot C2H4OH - OH^- + C5O4H7 - COOH \rightarrow$

$$R - N^{+} CH3 \cdot C2H40H - 0^{-}0C - C504H7 + H20$$
 (3)

ここで、Rは高分子基体であるスチレンやジベニルベンゼン共重合体(DVB)を示す。

さらに、尿は導管5を通って測定容器55に溜まり、光学系50 にて以下に示すような旋光度測定が行われる。

レーザダイオード21から出射した光東は、レンズ22でコリメートされ、平行光となる。平行光は、偏光子23により、垂直方向から45°傾斜した方向に振動する直線偏光になる。偏光子23を透過した透過光は、液晶素子31は、水平方向もしくは垂直方向に

液晶分子の長軸が揃ったホモジニアス配向の液晶素子である。液晶素子31では、電圧を印加することによって液晶分子が立ち、液晶分子の長軸方向の屈折率が変化するので、位相変調を行うことができる。

ここで、液晶素子31により、一方の偏光成分のみに位相変調を 加えると、直交する偏光成分同士で干渉を生じさせることになる。

液晶素子31を透過した透過光は、ビームスプリッタ24により 反射光と直進光に分岐される。直進光は垂直軸方向に軸を持つλ/ 4板26Aに入射し、直線偏光となる。この時、直線偏光の偏光方 向は、液晶素子31を透過した光線の楕円率に依存するため、液晶 素子31に印加した電圧によって変化する。従って、液晶素子31 によって直線偏光の偏光方向の変調が可能となる。偏光方向が変調 した直線偏光が、被検試料に入射すると、試料の旋光度に応じて未 知の変位量だけ旋光する。試料を透過した光線は、λ/4板26B に入射し、再び楕円偏光に変換され、検光子27Aに入射する。こ の時、検光子27Aは、光線の内、検光子27Aの透過軸方向の成 分のみを透過する。検光子27Aを透過した透過光は、受光素子2 9Aに入射し、受光素子29Aにおいて電気信号に変換される。

ビームスプリッタ24で分岐された反射光は、試料を透過せず、 検光子27Bに入射する。検光子27Bを透過した透過光は、受光 素子29Bに入射し、受光素子29Bにおいて電気信号に変換され る。

受光素子29Aからの信号と受光素子29Bからの信号との差は、検光子27Aに入射する前の楕円偏光と検光子27Bに入射する前の楕円偏光と検光子27Bに入射する前の楕円偏光との差異分(即ち、試料を透過する際の旋光度分)に相当する。従って、受光素子29Aからの信号と受光素子29Bからの信号との差から試料の旋光度を測定することができ、試料の旋

光度から試料の濃度を検出することができる。

この尿は、イオン交換樹脂部3を通過することにより、ビタミン Cが除去されているため、この尿の旋光度はほぼグルコース濃度に 依存する。測定が終了すると、第2の電磁弁6が開き、尿は導管7 を通って排出される。

本実施形態では、尿中のビタミンCを除去した後に尿糖を光学測定することを説明した。しかしながら、本発明に係る光学測定装置を果実の糖分測定等に用いてもよく、測定対象を尿に限定するものではない。また、除去成分をビタミンCとし測定成分をグルコースとしたが、除去成分はビタミンCに限定されるものではなく、アミノ酸等を除去成分としても良い。さらに、イオン交換樹脂として弱塩基陰イオン交換樹脂を用いたが、それに限定されるものではなく、強塩基陰イオン交換樹脂、弱酸性陽イオン樹脂、強酸性陽イオン樹脂等を用いることができる。さらに、必要に応じてこれらのイオン交換樹脂を混在して用いてもよい。

本実施形態では、イオン交換樹脂部3に試料を通液させる方法を 採用した。しかしながら、イオン交換樹脂を充分に機能させるため に、試料とイオン交換樹脂とを攪拌等により反応させるバッチ方式 を採用することもできる。

また、本実施形態では、イオン交換樹脂部3を通過した試料は、直接測定容器55へ送液された。しかしながら、イオン交換樹脂部3の入口又は出口付近に、グラスファイバーフィルタ等のデプスフィルタ又はメインブレンフィルタを設けることもできる。pHの変化やイオン交換樹脂との反応によって試料が濁ることがあるが、光学測定では濁りによる光散乱によって測定結果が変化することがある。そこで、デプスフィルタ又はメインブレンフィルタによって濁りを除去すれば、さらに測定精度を上げることができる。

図2は、本発明の第2の実施形態に係る光学測定装置の概略構成を示す図である。

図2において、採尿容器1、電磁弁2及び光学系50は第1の実施形態に係る光学測定装置に関して説明した構成と同じ構成である。導管8は、水道管と電磁弁4の間に設けられ、水道水を通す。電磁弁4は、導管8と導管70の間に設けられ、開閉制御される。

尿が採尿容器1に溜まると、電磁弁2が開き、尿はイオン交換樹脂部3を通過する。第1の実施形態の場合と同様に、尿中のビタミンCはイオン交換樹脂部3で除去される。その後、尿は、導管70を通って測定容器55に溜まり、光学系50によって旋光度が測定される。測定終了後、電磁弁6が開き、測定された尿が排出される

その後、電磁弁6が閉められ且つ電磁弁2が開いた状態で、電磁 弁4を開く。すると、水道水によって、測定容器55、導管70、 イオン交換樹脂部3、電磁弁2及び採尿容器1が洗浄される。特に イオン交換樹脂部3では、イオン交換樹脂部3に試料が入る方向と 逆の方向から、洗浄のための水道水がイオン交換樹脂部3に入るの で(逆洗浄)、効果的に洗浄が行われる。

洗浄終了後、電磁弁4を閉め且つ電磁弁6を開き、導管7を通して測定容器55、導管70、イオン交換樹脂部3、電磁弁2及び採尿容器1に溜まった水道水を排出する。

以上の構造と操作により効率の高い洗浄が可能となる。本実施形態では、水道水を用いたが、純水や特別な洗浄液を用いることもできる。

図3は、本発明の第3の実施形態に係る光学測定装置の概略構成を示す図である。

図3において、採尿容器1、電磁弁2及び光学系50は第1の実

施形態に係る光学測定装置に関して説明した構成と同じ構成である。 導管14は、水道管と整水器11の間に設けられ、水道水を整水器11に導く。整水器11は、水道水からアルカリイオン水と酸性水を生成する装置であり、電磁弁13と導管10の間に設けられる。 導管12は、整水器11が生成した酸性水を排出する。電磁弁13は、導管14と整水器11の間に設けられ、整水器11への水道水の流入を制御する。導管10は、整水器11、電磁弁13及びイオン交換樹脂部3に導く。

尿が採尿容器1に溜まると、電磁弁2が開き、尿はイオン交換樹脂部3を通過する。第1の実施形態の場合と同様に、尿中のビタミンCはイオン交換樹脂部3でトラップされる。その後、尿は、導管5を通って測定容器55に溜まり、光学系50によって旋光度が測定される。測定終了後、電磁弁6が開き、測定された尿が排出される。

その後、電磁弁13が開くと、整水器11によってアルカリイオン水が生成され、導管10に送り込まれる。即ち、アルカリイオン水が、イオン交換樹脂部3に流入し、弱塩基性陰イオン交換樹脂とアルカリイオン水との間でOH-イオンが交換されて、イオン交換樹脂部3が再生する。この時発生すると考えられる反応を以下の化学式(4)に示す。

 $R-N^+CH3-C2H4OH-O^-OC-C5O4H7 + OH^- \rightarrow$

$$R-N^+CH3 \cdot C2H4OH-OH^- + C5O4H7-C00^-$$
 (4)

ここで、Rは高分子基体であるスチレンやジベニルベンゼン共重合体(DVB)を示す。

所定時間後、電磁弁13及び電磁弁6を閉める。

以上の構造と操作により水道水によるイオン交換樹脂の再生が可

能となる。

本実施形態では、水道水を用いたが、純水、浄水、又は特別な再生液を用いることもできる。ただし、本発明に係る光学測定装置を便座や便器に組み込む場合は、水道水の使用が可能であるので、水道水を使用した方が再生液の補充を必要としないので有利である。また、本実施形態では、弱塩基性陰イオン交換樹脂を用いたので、再生液としてアルカリイオン水を利用した。しかしながら、弱酸性陽イオン交換樹脂を用いた場合には、再生液として整水器 1 1 から生成される酸性水を利用し、H*イオンとのイオン交換を行うことが好ましい。例えば、イオン交換樹脂による除去対象が、陽イオン化したアミノ酸(R'-CHN+H3COOH)の場合、酸性水との間で発生すると考えられる反応を以下の化学式(5)に示す。

 $R-COOH + R'-CHN^+H3COOH \rightarrow$

$$R-COO-NCHCOOH-R' + H^+$$
 (5)

ここで、Rは高分子基体であるスチレンやジベニルベンゼン共重合体(DVB)を示し、R は各アミノ酸特有の有機分子を示す。

さらに、本実施形態では、弱塩基性陰イオン交換樹脂だけではなく、強塩基性陰イオン交換樹脂を用いることもできる。

図4は、本発明の第4の実施形態に係る光学測定装置の概略構成を示す図である。

図4において、採尿容器1、電磁弁2及び光学系50は第1の実施形態に係る光学測定装置に関して説明した構成と同じ構成である。導管33は、水道管と整水器11の間に設けられており、水道水を整水器11に導く。整水器11は、水道水からアルカリイオン水及び酸性水を生成する。

導管51は、整水器11、電磁弁34及び電磁弁57の間に設けられ、整水器11から生成された酸性水を導く。導管52は、電磁

弁34に接続され、酸性水を排水する。導管53は、整水器11、 電磁弁35及び電磁弁58の間に設けられ、整水器11から生成されたアルカリイオン水を導く。導管54は、電磁弁35に接続され、アルカリイオン水を排水する。導管56は、電磁弁57,電磁弁58、電磁弁2及びイオン交換樹脂部3の間に設けられ、酸性水及びアルカリイオン水をイオン交換樹脂部3へ導き、イオン交換樹脂部3に保持される弱塩基陰イオン交換樹脂及び弱酸性陽イオン樹脂を再生する。イオン交換樹脂部3は、陰イオン成分及び陽イオン成分を共に除去するために、弱塩基陰イオン交換樹脂及び弱酸性陽イオン成分を共に除去するために、弱塩基陰イオン交換樹脂及び弱酸性陽イオン成分を共に除去するために、弱塩基陰イオン交換樹脂及び弱酸性陽イオン交換樹脂を保持している。

尿が採尿容器1に溜まると、電磁弁2が開き、尿はイオン交換樹脂部3を通過する。尿中のビタミンCはイオン交換樹脂部3の弱塩基性陰イオン交換樹脂によって除去され、尿中の塩基性アミノ酸はイオン交換樹脂部3の弱酸性陽イオン交換樹脂によって除去される。その後、尿は、導管5を通って測定容器55に溜まり、光学系50によって旋光度が測定される。測定終了後、電磁弁6が開き、測定された尿が排出される。

その後、電磁弁6を閉じ、電磁弁58を開き、電磁弁57を閉じ 、及び電磁弁34を開いた状態で、整水器11によって生成するア ルカリイオン水を導管56に流す。すなわち、アルカリイオン水を イオン交換樹脂部3に流すことにより、イオン交換樹脂部3内の弱 塩基性陰イオン交換樹脂を再生させる。この時発生すると考えられ る反応は前述した化学式(4)の通りである。

次に、電磁弁58を閉じ、電磁弁31を開き、電磁弁34を閉じ 、電磁弁57を開いた状態で、整水器11によって生成する酸性水 を導管56に流す。すなわち、酸性水をイオン交換樹脂部3に流す ことによりイオン交換樹脂部3内の弱酸性陽イオン交換樹脂を再生

させる。イオン交換樹脂部 3 によって除去される除去対象が陽イオン化したアミノ酸 (R'-CHN+H3COOH) の場合、この時発生すると考えられる反応は以下の化学式 (6) の通りである。

 $R-COO-NCHCOOH-R' + H' \rightarrow$

$$R-COOH + R'-CHN^{+}H3COOH$$
 (6)

ここで、Rは高分子基体であるスチレンやジベニルベンゼン共重合体(DVB)を示し、R な各アミノ酸特有の有機分子を示す。

上述したように、本実施形態に係る光学測定装置によれば、水道水によって陽イオン交換樹脂及び陰イオン交換樹脂の両方の再生が可能である。また、本実施形態に係る光学測定装置は、酸とアルカリによるイオン交換樹脂のコンディショニングにも使用可能である。本実施形態に係る光学測定装置を便座や便器に組み込む場合には、水道水の使用が可能であるので、水道水を使用した方が再生液の補充を必要としない面で特に有利である。本実施形態では、弱塩基性陰イオン交換樹脂及び弱酸性イオン交換樹脂を用いたが、強塩基性陰イオン交換樹脂又は強酸性イオン交換樹脂を用いることもできる。

また、本実施形態では、陽イオン交換機能を保持した交換基と陰イオン交換機能を保持した交換基の両方を有する樹脂を用いることもできる。

さらに、本実施形態に係る光学測定装置では、イオン交換樹脂を 再生させるような構成を有しているが、再生せずに、測定毎(毎回 又は所定回数毎)又は所定期間毎に、樹脂容器を交換して利用する こともできる。

図5は、本発明の第5の実施形態に係る光学測定装置の概略構成を示す図である。

図5において、採尿容器1、電磁弁2及び光学系50は第1の実

施形態に係る光学測定装置に関して説明した構成と同じ構成である。 導管 4 1 は、水道管、整水器 1 1 及び電磁弁 4 6 の間に設けられ、水道水を整水器 1 1 に導くと共にイオン交換樹脂部 3 の洗浄を行う。整水器 1 1 は、水道水からアルカリイオン水及び酸性水を生成する。

電磁弁43は、導管41と整水器11の間に設けられ、整水器11へ水道水を導く。導管44は、整水器11に接続され、酸性水を排水する。導管45は、整水器11、電磁弁2及びイオン交換樹脂部3の間に設けられ、アルカリイオン水をイオン交換樹脂部3へ導き、イオン交換樹脂部3中に保持される弱塩基陰イオン交換樹脂を再生する。

尿が採尿容器1に溜まると、電磁弁2が開き、尿はイオン交換樹脂部3を通過する。第1の実施形態の場合と同様に、尿中のビタミンCはイオン交換樹脂部3で除去される。その後、尿は、導管5を通って測定容器55に溜まり、光学系50によって旋光度が測定される。測定終了後、電磁弁6が開き、測定された尿が導管7を通って排出される。

その後、電磁弁46が開き、水道水を導管41に流す。すなわち、水道水をイオン交換樹脂部3に流すことによりイオン交換樹脂部3内の弱塩基性陰イオン交換樹脂を洗浄する。さらに、電磁弁46を閉じて電磁弁43を開き、整水器11によって生成されたアルカリイオン水を導管45に流す。すなわち、アルカリイオン水をイオン交換樹脂部3に流すことによりイオン交換樹脂部3内の弱塩基性陰イオン交換樹脂を再生させる。

本実施形態に係る光学測定装置によれば、水道水によって洗浄と 再生が可能である。本実施形態に係る光学測定装置を便座や便器に 組み込む場合は、水道水の使用が可能であるので、水道水を使用し

た方が再生液の補充を必要としない面で特に有利である。本実施形態では、弱塩基性陰イオン交換樹脂を用いたが、弱酸性陽イオン交換樹脂、通常の塩基性陰イオン交換樹脂又は酸性陽イオン交換樹脂を用いることもできる。

また、イオン交換樹脂部 3 を再生させる装置として、純水装置に採用されているEDI(Electronic Deionization)技術を使用することも可能である。

上述した第1~第5の実施形態においては、旋光度測定装置の旋光素子として液晶素子を用いているが、これに限ることではなく、旋光度変調手段としてファラデー素子などを用いることもできる。その様な場合であって、上述した第1~第5の実施形態と同様の効果が得られる。また、上述した第1~第5の実施形態においては、光学系が旋光度を測定する場合について説明した。しかしながら、本発明に係る光学測定装置を、他の光学的な測定光学系(例えば、光吸収の測定)に適用し、イオン交換樹脂と共同して測定の阻害となる成分を除去することができる。

上述した第1~第5の実施形態において、各バルブの制御は、不 図示のPCやCPU等から構成される制御部によって、予め定めら れたプログラムに従って制御されることが好ましい。

図6は、本発明の第6の実施形態に係る光学測定装置の概略構成を示す図である。

図6において、レーザダイオードなどの光源101より出射された光線はコリメートレンズ102でコリメートされて平行光となり、偏光子103により垂直方向に振動する直線偏光となる。偏光子23を透過した直線偏光は、液晶素子104により垂直に対して+45度方向又は-45度方向の偏光成分が位相変調される。液晶素子104では、液晶分子の長軸が+45度方向又は-45度方向に

揃っている(ホモジニアス配向)。液晶素子104を透過した透過 光は、楕円偏光となり、その楕円率は液晶素子104へ印加される 電圧によって変化する。

液晶素子104を透過した透過光は、ハーフミラー105により 反射光と直進光に分岐される。直進光は垂直軸方向に軸を持つ λ / 4 板106に入射し、直線偏光となる。この時、直線偏光の偏光方向は、液晶素子104を透過した光線の楕円率に依存するため、液晶素子104に印加した電圧によって変化する。従って、液晶素子104によって直線偏光の偏光方向の変調が可能となる。偏光方向が変調した直線偏光が、被検試料に入射すると、試料の旋光度に応じて未知の変位量だけ旋光する。試料を透過した光線は、 λ / 4 板108に入射し、再び楕円偏光に変換され、検光子109に入射する。この時、検光子109は、光線の内、検光子109の透過軸方向の成分のみを透過する。検光子109を透過した透過光は、受光素子110に入射し、受光素子110において電気信号に変換される。

ハーフミラー105で分岐された反射光は、試料を透過せず、検 光子113に入射する。検光子113を透過した透過光は、受光素 子114に入射し、受光素子114において電気信号に変換される

受光素子110からの信号と受光素子114からの信号との差は、検光子109に入射する前の楕円偏光と検光子113に入射する前の楕円偏光との差異分(即ち、試料を透過する際の旋光度分)に相当する。従って、受光素子110からの信号と受光素子114からの信号との差から試料の旋光度を測定することができ、試料の旋光度から試料の濃度を検出することができる。

受光素子110、114で得られた信号は、配線126、127

を介してコントローラ123に伝達される。コントローラ123では、受光素子110、114で得られた信号に基づいて、旋光度が求められる。また、信号を常に受信することで、旋光度を連続的監視することが可能となる。コントローラ123によって、旋光度が定常状態になったことを感知し、その得られた旋光度値と、試料中の光路長、及び、所望の旋光性物質の比旋光度値から、濃度が計算され、表示装置124に表示される。また、コントローラ123は、受光素子114から得られた情報に基づいて、制御信号を生成し、配線125を介して液晶素子104に伝達し、液晶素子104を駆動する機能も有する。

試料は、採取部115から入り、検出器122、試料用バルブ116、ポンプ118、及びイオン交換樹脂117を通って、試料セル107に入る。試料セル107は、図示するような透明なパイプ構造を有しており、セルの下部に廃液用バルブ121を有している。測定する際にはバルブ121を閉じて試料をセルに保持させ、測定終了後はバルブ121を開いて試料を排出する。

また、再生剤バルブ119を備えた再生剤パイプ120は、イオン交換樹脂の再生を行うために必要な機構である。

さらに、検出器122は、試料(例えば、尿)を検出するための装置であって、例えば、2本の電極が内蔵され、2本の電極間の電気抵抗を測定することによって試料が通過したか否かを判断できるように構成されている。

図 6 に示す光学測定装置では、ポンプ 1 1 1 8 のポンプ流量を 1 秒 当たり 1 m 1 、試料セル 1 0 7 の容量を 2 m 1 、バルブ 1 1 6 から試料セルまでの容量を 3 m 1 に設定した。

また、コントローラ123は、検出器122からの検出信号を利用して、光源101、バルブ116、再生剤バルブ119、バルブ

121及びポンプ118を、後述するように制御して、旋光度の測定を行う。

ここで、試料を尿とし、尿糖濃度測定を行うことを考える。除去対象物質が陰イオン型のアミノ酸($H_2N-CHR-COO^-$)であり、強塩基性陰イオン交換樹脂で除去する場合の反応は、以下の化学式(7)の通りである。

 $R - N \cdot OH^- + H_2 N - CHR' - COO^- \rightarrow$

$$R-N \cdot COO^{-} - CHR' - NH_{2} + OH^{-}$$
 (7)

ここで $R-N\cdot OH^-$ は強塩基性陰イオン交換樹脂を示し、R はアミノ酸特有の有機分子を示す。

図7に、尿糖の旋光度を連続的に監視した場合の、経過時間 t (横軸)と旋光度θ (縦軸)の変化を示す。

図7において、グラフ701は糖尿病患者の尿の例を示し、グラフ702は健常者の尿の例を示している。時刻t。において尿の通液を開始し、時刻t1において尿の通液を終了し且つ再生液の通液を開始し、時刻t2において再生液の通液を終了する。すなわち、尿の通液期間はt1(t1-t0)であり、再生液の通液期間t2(t2-t1)である。

図7において、初めは(t。)、イオン交換樹脂を満たしていた保存液が、試料セルに入るため旋光度はほぼ 0 となる。しかし、徐々に保存液の影響も小さくなり、定常状態となる。この時の旋光度 θ 1 又は θ 2 は、尿糖以外の旋光性成分がイオン交換樹脂によって除去された値、つまり尿糖の旋光度である。定常状態が確認された直後に、この旋光度を感知し、濃度を演算すれば、より精度の高い値を求めることが可能である。

旋光度(θ [deg])と濃度(c [g/d1])のと関係は以下の式(8)の通りである。

$$\theta = 1 / 1 \ 0 \ 0 \times \alpha , \times \ell \times c \tag{8}$$

ここで、 α_{λ} は波長 λ における旋光性物質の比旋光度であり、 ℓ は測定光路長[dm]を示す。

例えは、 α_λ (グルコース) = 5 2. 2及び ℓ = 1 とすると、健常者 (尿糖値 0.02g/d 1) の場合 θ_1 = 0.0 104となり、糖尿病患者 (尿糖値 0.8g/d 1) の場合 θ_2 = 0.416となる。

 θ_1 又は θ_2 を感知した後、さらに旋光度の監視を続けていくと、旋光度に大きな変化が現れる。これは、イオン交換樹脂の交換能が徐々に飽和していくため、すなわち、イオン交換樹脂にアミノ酸等のイオンが吸着しなくなるためである。そして、再び定常状態となる。この時の旋光度 θ_3 又は θ_4 は、イオン交換樹脂の交換能が飽和状態になった後の尿の旋光度、つまり、イオン交換樹脂に通す前の尿の旋光度と同様であるといえる。よって、以下の式(健常者の場合)より、アミノ酸、アスコルビン酸等の旋光度も測定可能である。

[旋光度 θ_3 (尿の旋光度)]=[旋光度 θ_1 (尿糖の旋光度)]+[尿糖以外の旋光性物質(アミノ酸、アスコルビン酸等)の旋光度]

また、尿中に含まれるアミノ酸は1種類ではなく、その性質も割合も異なる。しかし、個人のアミノ酸の尿中への排泄量の比率は、ほぼ一定であり、それぞれの比旋光度も既知であるため、尿中のアミノ酸全体としての比旋光度を仮定すれば、上記式より求めた旋光度よりアミノ酸の濃度も知ることができる。

次に、旋光度を連続的に測定する測定手順について説明する。 本測定手順は、予め記憶されているプログラムにしたがって、コントローラ123が、図6に示す各種要素を制御して進める。

(1) 図6に示す光学測定装置の初期状態では、バルブ116及

びバルブ119が閉じられ、バルブ121が開放され、ポンプ11 8は停止されている。

- (2) 次に、コントローラ123は、ユーザが不図示の測定開始 ボタンを押したか否かの判断を行う。
- (3) 次に、コントローラ123は、測定開始ボタンが押されると、光源101、受光素子110及び受光素子114をONさせ、液晶素子102を駆動させる。
- (4)次に、コントローラ123は、検出器122で尿が検出されたか否かの判断を行う。
- (5) 次に、検出器122で尿が検出された場合、コントローラ123は、バルブ116を開放し、ポンプ118を動作させ、透明なパイプ構造を有する試料セル107中を流れる試料の旋光度の測定を連続して行う。このような連続的な旋光度の測定によって、図7に示すようなデータを取得することができる。

図8は、本発明の第7の実施形態に係る光学測定装置の概略構成を示す図である。

図8において、旋光度を測定する系に関しては図6に示した第6の実施形態と同様のものとする。図8に示す光学測定装置において、コントローラ123で、濃度測定が終わると、その情報が配線128を通って試料用バルブ116に伝達される。試料を通すために開いていた試料用バルブ116はこの信号により、バルブを閉じる。このフィードバック制御機能により、測定に必要な試料量を制御管理することが可能である。

イオン交換樹脂は交換能が飽和した後、再度使用可能な状態にするために、再生する必要がある。アミノ酸が吸着し、交換能が飽和 状態となった強塩基性陰イオン交換樹脂を再生する場合の反応は、 以下の化学式(9)の通りである。この場合の再生剤としては、ア

ルカリイオン水や、水酸化ナトリウムなどが考えられる。

 $R-N \cdot COO^- - CHR' - NH_2 + OH^- \rightarrow$

$$R - N \cdot OH^- + H_2 N - CHR' - COO^-$$
 (9)

ここで $R-N\cdot OH^-$ は強塩基性陰イオン交換樹脂を示し、R はアミノ酸特有の有機分子を示す。

旋光度を監視しながら、第2の定常状態となった場合(図7の時刻 t 1)に、再生剤を再生剤パイプ120に通しイオン交換樹脂に吸着していたアミノ酸等のイオンを徐々に溶出させる。アミノ酸が溶出して来るうちは、イオン交換樹脂がまだ、交換能を完全に取り戻していないことを意味する。また、その溶出溶液はアミノ酸を含んでいるため幾らかの旋光度を持っている。旋光度がほぼ0になった時は(図7の時刻 t 2)、アミノ酸が溶出していないことを意味し、イオン交換樹脂が交換能を取り戻し、再生が終了したことを示す。コントローラ123で、再生終了を確認すると、その情報が配線129を通って再生剤バルブ119に伝達される。再生剤を通すために開いていた再生剤バルブ119はこの信号により、バルブを閉じる。このフィードバック制御機能により、測定に必要な再生剤量を制御管理することが可能である。

図9は、本発明の第8の実施形態に係る光学測定装置の概略構成を示す図である。

図9を用いて、図9に示す光学測定装置の測定手順について説明する。まず、試料採取部203より試料を採取する。次に、試料を、試料水路205を介してイオン除去部201に導入して、妨害物質であるイオンを除去する。次に、センサー部202で試料の旋光度を測定し、演算・表示部204において、測定対象の物質の濃度を演算及び演算結果の表示を行う。最後に、バルブ206を開放し、試料を排出する。

図9に示す光学測定装置における、イオン除去部201の構成例を図10及び図11に示す。

図10に示すように、イオン除去部は、試料室221と試料室221をUの字状に囲む廃液室222から構成されており、それぞれの境界は、イオン交換膜で仕切られている。また、試料室はイオン交換樹脂が充填されており、廃液室には電極が設けられている。それぞれの位置関係を図11に示す断面図で説明する。試料室221にはイオン交換樹脂235が充填されている。廃液室222は、左右2つの領域があり、左側の領域には、陽極231が設けられており、試料室との境界には陰イオン交換膜234が設けられている。また、右側の領域には、陰極232が設けられており、試料室との境界には陽イオン交換膜234が設けられており、試料室との境界には陽イオン交換膜233が設けられており、試料室との境界には陽イオン交換膜233が設けられている。ポンプ等の通液する手段により、試料室221には試料が、また廃液室222には廃液がそれぞれ通液されている。図11の廃液室左右の突起は、廃液の通路の入口、出口を示している。

試料は、試料室入口224より試料室221に入り、イオン交換 樹脂によりイオンが除去され、試料室出口225より出て、センサ 一部へ導かれる。ここで、イオン交換樹脂として、陰イオン交換樹 脂と陽イオン交換樹脂の混床としておくことにより、陰陽両方のイ オンをイオン交換により除去することができる。

また、同時に電極間には、電圧が印加されており、電界により吸着されたイオンが移動する。陰極側では、陽イオン交換膜233を透過した陽イオンが廃液室22に排出され、陽極側では、陰イオン交換膜34を透過した陰イオンが廃液室22に排出される。これによって、それぞれのイオン交換樹脂の再生が行われ、イオン交換能の飽和を防ぐことができる。排出されたイオンは廃液として、排出される。

図12及び13は、本発明の第9の実施形態に係る光学測定装置の概略構成を示す図である。

本実施形態においては、イオン除去部以外の構成は図9~図11 で示した第8の実施形態と同様なので、イオン除去部についてのみ 図12及び図13を用いて説明する。図12及び図13は、イオン 除去部の互いに直交する方向における断面図を示している。

図12に示すように、試料室221及び廃液室222は、同心円状に配置されており、境界を陽イオン交換膜233で隔離している。また、電極は、中心に陽極231、外周部に円筒状の陰極232が設けられている。また、試料室221には、陽イオン交換樹脂265が充填されている。また、通液手段により、試料室221には試料が供給・排出され、廃液室222には廃液が供給・排出されるように構成されている。

試料を供給しながら、電極に電圧を印加すると、試料室に配置した陽極では、 $2H_2\,0
ightarrow 4H^+ + 4\,e^-$ のような反応が進み、 $p\,H$ が酸性に傾く。これにより、もともと陽イオンである物質は勿論、官能基を持つ物質の多くが、イオン化して陽イオンになり、試料室に充填した陽イオン交換樹脂 $2\,6\,5$ により吸着される。従って、試料室を通過させることにより、妨害物質の多くを除去することができる。そこで、妨害物質が除去された試料をセンサー部に送り、旋光度を測定すれば、試料中の妨害物質の影響を廃除した、所望の物質の濃度を測定することができる。

さらに、吸着された陽イオンは、電界により、イオン交換樹脂中を外周部方向に移動し、最終的に、陽イオン交換膜233を透過し、廃液室222に排出され、イオン交換樹脂の再生が行われる。電界を印加しておくことにより、イオン交換樹脂は常に再生された状態となり、試料が投入された際に、速やかに試料中のイオンを吸着

除去することができる。

上述した例は、陽イオン交換樹脂を用いる場合について述べたが、同様の構造で陰イオン交換樹脂を用いることもできる。その場合、電極は、中心に陰極、外周部に円筒状の陽極を設け、試料室と廃液室の境界には、陰イオン交換膜を配置し、試料室には、陰イオン交換樹脂を充填する。この場合は、電圧印加により、試料室のpHは、アルカリ性に傾き、官能基を持った物質の多くが陰イオン化し、陰イオン交換樹脂により吸着除去することができる。

尿中のグルコース濃度を測定する場合、尿中のアミノ酸が妨害物質になる。尿中にはアミノ酸が各種存在するが、アミノ酸の種類により、陽イオン化又は陰イオン化させることによって、容易に吸着除去が可能となる。

試料の尿は、弱酸性のpHを示す。例えば、ヒスチジンのような塩基性のアミノ酸 (等電点7.59) の場合、pH調整により試料を酸性に傾けて陽イオン化すると、陰イオン化する場合に比べてpHの調整範囲が小さくて済むため、容易に吸着除去できる。この場合、吸着除去は、陽イオン交換樹脂を用いて行うことが好ましい。

また、シスチン(等電点4.60)やセリン(等電点5.68)の場合は、pH調整により試料をアルカリ性に傾けて陰イオン化して、陰イオン交換樹脂により吸着除去する方が容易である。例えば、ヒスチジンとセリンのアミノ酸水溶液のpHを酸性に傾け、pH=3に調整し、市販の一般的な強酸性陽イオン交換樹脂(10ml)に25ml/min程度の速度で通液した場合、ヒスチジンは、100%吸着除去されるが、セリンは50%しか除去されない。また、尿中には、各種等電点を持ったアミノ酸が含まれているため、高速かつ確実に妨害物質のアミノ酸を除去するためには、2つの構成を直列に並べて、処理することが望ましい。

図14は、本発明の第10の実施形態に係る光学測定装置の概略構成を示す図である。

本実施形態においては、イオン除去部以外の構成は図9~図11 で示した第8の実施形態と同様なので、イオン除去部についてのみ 図14を用いて説明する。

図14は、イオン除去部を示す断面図であり、第1の実施形態と構造と比較して、試料室と廃液室の位置関係が逆の構成となっている。また、機能的には、陰と陽のイオン交換樹脂を直列に並べた場合と同様となっている。試料の流れは、図の矢印に示すように、Uの字型の流路となる。陰と陽2つの試料室を結ぶ流路は、それぞれの試料室での試料の流れが最適になるように考慮して配置を決めることが望ましい。また、試料室を結ぶ流路には、メッシュ状のフィルタを配置し、陰と陽の交換樹脂が混ざらないようにすることが望ましい。試料室221に導入された試料は、初め陽極側に入り、PHが酸性に調整されると同時に、陽イオン交換樹脂265に吸着される。次に、陰極側に導かれ、pHがアルカリ性に調整されると同時に、陰イオン交換樹脂266に吸着される。これにより、陰と陽のイオンをそれぞれ除去することができる。

また、陽極231及び陰極232間には電界が印加されており、陽イオン交換樹脂265に吸着された陽イオンも、陰イオン交換樹脂266に吸着された陰イオンも、どちらも中心の廃液室222の方に力を受ける。従って、陽イオン及び陰イオンのそれぞれは、陽イオン交換膜233なが陰イオンのを入び陰イオンのを入び陰イオンのを入び陰イオン交換膜23なからなる隔膜を通して、廃液室222に排出されることとなる。このような作用によって、イオン交換樹脂の再生が行われる。

ここで、試料としてアミノ酸生理食塩水溶液を用いた場合の電圧 印加の効果を示す。

図15は、生理食塩水溶液に濃度が300mg/dlとなるようにヒスチジンを溶解させた試料を用いて行った実験の結果を示している。

図15において、横軸は通液量(m1)を示し、縦軸は除去率(%)を示している。電圧を印加しない場合は、試料の通液量を増やすに従い、アミノ酸(ヒスチジン)の除去率が低下している。これに対し、電圧印加した場合は、除去率の初期値が高いとともに、除去率の低下も認められない。ここで、電圧を印加した場合の除去率の絶対値は80%程度であるが、これは電圧印加の効果を確認するため、イオン交換樹脂の量を減らしたためで、充分な樹脂量があるか、通液速度を遅くすれば、100%近い除去率を達成することが可能である。

このようなイオン除去部の構成により、一対の電極で、酸及びアルカリへのpH調整、陰及び陽イオンの吸着除去、陰と陽イオン交換樹脂の再生、を同時に行うことができる。このイオン除去部を通過し、イオンが除去された試料は、センサー部に導かれ、旋光度を測定することにより、所望の物質、例えば、グルコースの濃度を求めることができる。

図16は、本発明の第11の実施形態に係る光学測定装置の概略 構成を示す図である。

本実施形態に係る光学測定装置は、前述した第8~10の実施形態と基本的な構成は同一である。図16において、試料採取部203から採取した試料を、試料水路205を介し、イオン除去部201に導く。妨害物質のイオンを除去された試料は、センサー部202で旋光度が測定され、測定対象物質の濃度が演算される。ここで、イオン除去部201において、吸着したイオンを排出する廃液として、センサー部の温調を行うための温調液を用いる。温調液は、恒温槽274で一定の温度にコントロールされ、図中に斜線で示さ

れた温調液路271をポンプ273により循環している。尿糖を測定対象とした場合、糖濃度は非常に低く、センサーには、高精度が要求される。センサー部の温度変化は、測定精度の低下をもたらすので、高い測定精度を維持するためには、センサー部の温調が必要である。また、尿の温度は被験者の体温にほぼ一致するため、センサー部を体温近傍に温調することが必要である。また、体温は個人差、日内変動により、変動することが考えられ、試料である尿をセンサー部に導くだけで、温度変化が生じ、測定精度が低下することが考えられる。

そこで、温調液と廃液を兼用すると、試料と廃液はイオン交換膜を介して接しているので、熱交換が起こり、試料と廃液との温度差が小さくなる。従って、そのような試料をイオン除去部に通液すると、妨害物質が除去されると共に、試料とセンサー部202との温度差が小さくなる。すなわち、そのような試料をセンサー部202に導くことにより、試料とセンサー部202との間で温度変化が生ぜず、高精度で安定した測定が可能となる。

図17は、連続イオン交換EDI (Electronic Deionization) 方式を説明するための図である。

前述した第8~11の実施形態に示した、陽及び陰イオンの移動について、図17を用いてその原理を説明する。

図17の構成において図に示すような電圧を印加すると、陽極231側では、陽イオン交換樹脂265に吸着された陽イオンが、電界により移動し、陽イオン交換膜233を透過し、廃液室222に排出される。同様に、陰極232側では、陰イオン交換樹脂266に吸着された陰イオンが、電界により移動し、陰イオン交換膜234を透過し、廃液室222に排出される。このような方式を、連続イオン交換EDI方式と呼び、純水製造装置等で実用化されている

図18は、イオン交換樹脂カートリッジを示すものである。

図18に示すイオン交換樹脂カートリッジ301は、第1~第5の実施形態におけるイオン交換樹脂部3又は第6及び第7の実施形態におけるイオン交換樹脂117の代わりに用いることができる。

イオン交換樹脂カートリッジ301は、チャコールフィルタ層302、合成吸着剤層303及びイオン交換樹脂部304から構成されている。図中、試料である尿は矢印の方向からイオン交換樹脂カートリッジ301に通液される。チャコールフィルタ層302は主に尿の色成分を除去し、合成吸着剤層303は主に尿の脂質成分を除去し、イオン交換樹脂部304は前述したようにアミノ酸やアスコルビン酸を除去する。

イオン交換樹脂カートリッジ301は、イオン交換樹脂部304に加えて、チャコールフィルタ層302及び合成吸着剤層303を有しているので、尿から旋光成分以外の妨害物質をより良く除去することができ、測定精度をさらに上げることが可能となる。

なお、合成吸着剤層303の合成吸着剤の細孔径を選択することによって、吸着される成分が異なるので、複数の細孔径を持った合成吸着剤を利用することが好ましい。また、尿の成分を考慮しながら、各層が最適な役割を果たすように、各層の容量を最適化することが好ましい。

ところで、合成吸着剤は、イオン交換樹脂と異なり官能基を有していないが、活性炭に匹敵する表面積を有し、細孔と呼ばれる連続孔が粒子の内部まで発達している。従って、合成吸着剤は、水溶液中の有機物を効率良く吸着することができる機能を有している。

図19は、他のイオン交換樹脂カートリッジを示すものである。 図19に示すイオン交換樹脂カートリッジ310は、第1~第5

の実施形態におけるイオン交換樹脂部 3 又は第 6 及び第 7 の実施形態におけるイオン交換樹脂 1 1 7 の代わりに用いることができる。

イオン交換樹脂カートリッジ310では、イオン交換樹脂を詰めたカラムに透明な樹脂等から構成された窓部311を有している。 従って、窓部311を介して内部のイオン交換樹脂の状態を観察することができる。例えは、イオン交換作用が無くなる又は低くなると外観が変色する樹脂を用いれば、窓部311から目視によって観測することによって、イオン交換樹脂カートリッジ310の交換時期を容易に判別することができる。

また、窓部311を介してイオン交換樹脂を照射する発光素子312、イオン交換樹脂からの反射光を受光する受光素子313、及び受光素子313からの検出信号を受信する制御部314(PC、CPU等)等から、イオン交換樹脂の外観色判別装置を構成することができる。このような装置を利用すれば、適当な時間間隔や測定間隔で発光素子312を発光させて、イオン交換樹脂の外観色を受光素子313からの検出信号に基づいて判断し、交換時期がきたら自動的にユーザに知らせることが可能である。なお、イオン交換樹脂の外観色は、例えば、受光素子313で受光した光を受光部のセンサーで分光し、波長毎の反射率を測定することによって求めることができる。

図20は、イオン交換樹脂カートリッジ構造を示すものである。

図20に示すイオン交換樹脂カートリッジ構造320は、第1~ 第5の実施形態におけるイオン交換樹脂部3又は第6及び第7の実 施形態におけるイオン交換樹脂117の代わりに用いることができ る。

イオン交換樹脂カートリッジ構造320は、イオン交換樹脂が詰まったカラム321、試料保持セル324、バルブ325及び循環

ポンプ326等を有している。また、カラム321には、内部のイオン交換樹脂を観測するための窓部322を有している。さらに、窓部322の近傍には、図19において説明したイオン交換樹脂の外観色判別装置327が配置されているものとする。

試料である尿が矢印Aのようにイオン交換樹脂カートリッジ構造320に流入すると、カラム321を通過する。この時、バルブ325を閉じ、試料を試料保持セル324内に一旦留める。次に、窓部322から図19で説明したイオン交換樹脂の外観色判別装置を用いてカラム内のイオン交換樹脂の外観色を判別する。

試料通過後のイオン交換樹脂の色から、試料から充分に阻害物が除去されているか否かを判別することができる。すなわち、試料通過後のイオン交換樹脂の外観色が変化していた場合には、交換機能が飽和状態であって、試料から充分に阻害物が除去されていないと判断することができる。

そこで、外観色からイオン交換樹脂が充分に機能した(試料から充分に阻害物が除去された)と判断された場合には、バルブ325 を開き、試料を例えば測定容器55へ送る(矢印B)。

外観色からイオン交換樹脂が充分に機能していない(試料から充分に阻害物が除去されていない)と判断された場合には、ユーザにカラムの交換やカラム内のイオン交換樹脂の再生を指示する。カラムの交換やカラム内のイオン交換樹脂の再生後、ポンプ326を作動させて、試料を試料保持セル324からカラム321へ送る。

試料として生体試料を用いる場合、生体試料の含まれる阻害成分の量には個人差があるので、阻害成分除去に必要なイオン交換樹脂の量も異なる。そこで、図20に示すイオン交換樹脂カートリッジ構造320を利用すれば、阻害成分が充分に除去されずに、測定が行われることを防止することができる。

図21は、他のイオン交換樹脂カートリッジ構造を示す。

図21に示すイオン交換樹脂カートリッジ330は、第1~第5 の実施形態におけるイオン交換樹脂部3又は第6及び第7の実施形態におけるイオン交換樹脂117の代わりに用いることができる。

イオン交換樹脂カートリッジ330は、複数のブロック331~333を有している。図21の例では、イオン交換樹脂カートリッジ構造330は、3つのブロックを有しているが、さらに多くのブロックを有していても良い。

各ブロックには、イオン交換樹脂部341、樹脂流出防止フィルタ342、試料保持セル343、第1バルブ344、第2バルブ345及び窓部346を有している。また、各窓部346の近傍には、図19において説明したイオン交換樹脂の外観色判別装置347が配置されているものとする。さらに、各ブロックの第1バルブ、第2バルブ及び外観色判別装置は、予め定められたプログラムに従い、制御部によって制御される。

試料である尿が矢印Aのようにイオン交換樹脂カートリッジ構造330に流入すると、第1ブロック331のイオン交換樹脂部341を通過する。この時、第1バルブ344及び第2バルブ345を閉じ、試料を試料保持セル343内に一旦留める。次に、窓部346から図19で説明したイオン交換樹脂の外観色判別装置を用いてイオン交換樹脂部341の外観色を判別する。

前述したように、試料通過後のイオン交換樹脂の色から、試料から充分に阻害物が除去されているか否かを判別することができる。 すなわち、試料通過後のイオン交換樹脂の外観色が変化していた場合には、交換機能が飽和状態であって、試料から充分に阻害物が除去されていないと判断することができる。

そこで、外観色からイオン交換樹脂が充分に機能した(試料から

充分に阻害物が除去された)と判断された場合には、第2バルブ345を開き、試料を例えば測定容器55へ送る(矢印B)。

外観色からイオン交換樹脂が充分に機能していない(試料から充分に阻害物が除去されていない)と判断された場合には、第1のバルブ344を開き、試料を第2ブロック332へ送る。以下同様の動作を繰り返し、イオン交換樹脂層が機能していると判断されたブロックを通過した試料を測定容器55へ送る(矢印B)。仮に、全てのブロックのイオン交換樹脂層が機能していなかった場合には、試料を廃棄する(矢印C)。

試料として生体試料を用いる場合、生体試料の含まれる阻害成分の量には個人差があるので、阻害成分除去に必要なイオン交換樹脂の量も異なる。図21に示す構成を用いれば、少量のイオン交換樹脂層を試料が通過するたびに、樹脂の交換機能の飽和状態を確認することで、試料の阻害成分除去に見合っただけの樹脂を通過させることができる。従って、必要な量以上のイオン交換樹脂を通ることを防げるので、測定対象物質の濃度変化率を小さくすることができる。

図22は、カラムを通過した試料のグルコース濃度を示す図である。

図22に示す図は、新しいカラム117に、所定のグルコースを含む同一の試料を1m1毎に注ぎ、通過した試料のグルコース濃度を測定した結果を示すものである。即ち、図22において、縦軸は、試料中のグルコース濃度を示し、横軸は、図6に示す光学測定装置におけるカラム117を通過した回数を示している。

図22に示すように、6回目以降の測定結果はほぼ同じ値を示している。新しいカラムには、保存液や水分等が含まれているため、初めて通過する試料では、正確に測定が行われない可能性がある。

そこで、前述した例では、図6及び図7に示すように連続的な測定を行い、定常的な結果が得られた時の値を測定値とした。しかしながら、連続的に測定を行うと測定に時間や手間がかかる。そこで、どのくらいの試料を通過させれば正確な測定を行うことができるかを定め、定められた分の試料を通過させた後に測定を行えば、1回で正確な測定値を得ることができる。

以下に、旋光度を1回で測定する測定手順について説明する。

本測定手順は、予め記憶されているプログラムにしたがって、コントローラ123が、図6に示す各種要素を制御して進める。ここでは、新品のカラム117に2mlの試料を通過させれば、その後は正確な測定が可能であるものとする。さらに、試料が注がれてから、3秒後に試料セル107に試料が入り始め、5秒後には試料セル107が試料で満たされ、7秒後には試料の最初の2mlが試料セル107から廃棄されるものとする。

- (1)図6に示す光学測定装置の初期状態では、バルブ116及 びバルブ119が閉じられ、バルブ121が開放され、ポンプ11 8は停止されている。
- (2)次に、コントローラ123は、ユーザが不図示の測定開始 ボタンを押したか否かの判断を行う。
- (3) 次に、コントローラ123は、測定開始ボタンが押されると、光源101、受光素子110及び受光素子114をONさせ、液晶素子102を駆動させる。
- (4) 次に、コントローラ123は、検出器122で尿が検出されたか否かの判断を行う。
- (5) 次に、検出器 1 2 2 で尿が検出された場合、コントローラ 1 2 3 は、バルブ 1 1 6 を開放し、ポンプ 1 1 8 を動作させる。
 - (6) 次に、コントローラ123は、検出器122で尿を検出し

てから7秒後に、バルブ121を閉じて、透明なパイプ構造を有する試料セル107中に保持された試料の旋光度の測定を行う。前述したように、検出器122で尿を検出してから7秒後には、カラム117に注がれた最初の2m1が廃棄されているので、正確な測定を行うことができる。

図23は、便座に光学測定装置を組み込んだ例を示す図である。

図23に示すように、便器は、便器本体418、便座414及び 水タンク440等から構成される。図23の例では、図1に示す光 学測定装置を便座部414に組み込んだ例を示している(電磁弁2 は省略)。

採尿容器1及びイオン交換樹脂部3は、通常は便座部14の裏の保持位置46に収納されているが、測定開始ボタン441の操作により、不図示の移動機構によって採尿位置462へ移動する。採尿容器1へ入った尿は、導管5によって光学系50へ運ばれる。測定が終了すると、導管7から便器内は排出される。測定結果は、表示部419に表示される。

図24は、便器に光学測定装置を組み込んだ例を示す図である。

図24に示すように、便器は、便器本体418、便座414及び 水タンク440等から構成される。図24の例では、図1に示す光 学測定装置を便座部414に組み込んだ例を示している。

便器本体418に取り付けられた採尿容器1に入った尿は、電磁弁2、イオン交換樹脂部3は、導管5によって光学系50へ運ばれる。測定が終了すると、電磁弁7が開いて導管7から便器内は排出される。

図23及び24では、図1に示した光学測定装置を便座及び便器 に組み込んだ例を示したが、他の実施形態を便座及び便器に組み込 むことができることはいうまでもない。

請 求 の 範 囲

1. 光学測定装置であって、

イオン交換樹脂と、

前記イオン交換樹脂を通過した試料の成分濃度を前記成分の光学特性に基づいて測定するための光学測定部と、

を有することを特徴とする光学測定装置。

- 2. さらに、前記イオン交換樹脂を再生又は洗浄させるための再生部を有する、請求項1に記載の光学測定装置。
- 3. 前記再生部は、アルカリイオン水によって、前記イオン交換 樹脂を再生する、請求項2に記載の光学測定装置。
- 4. 前記再生部は、水道水から前記アルカリイオン水を生成するためのアルカリイオン水生成部を有する、請求項3に記載の光学測定装置。
- 5. 前記再生部は、酸性水によって、前記イオン交換樹脂を再生する、請求項2に記載の光学測定装置。
- 6. 前記再生部は、水道水から前記酸性水を生成するための酸性水生成部を有する、請求項5に記載の光学測定装置。
- 7. 前記再生部は、水道水によって、前記イオン交換樹脂を洗浄する、請求項2に記載の光学測定装置。
- 8. 前記イオン交換樹脂は、交換可能に取りつけられている、請求項1に記載の光学測定装置。
- 9. 前記イオン交換樹脂は、弱塩基性イオン交換樹脂である、請求項1に記載の光学測定装置。
 - 10. さらに、合成吸着剤を有し、

前記光学測定部は、前記合成吸着剤及び前記イオン交換樹脂を通過した試料の測定を行う、請求項1に記載の光学測定装置。

11. 前記イオン交換樹脂は、透明な窓部を有するカラム内に充填されている、請求項1に記載の光学測定装置。

12. さらに、前記イオン交換樹脂の色を検出するための検出部を有する、請求項11に記載の光学測定装置。

13. 光学測定装置であって、

イオン交換樹脂と、

前記イオン交換樹脂を通過した試料を一時的に保持するための保持セルと、

前記イオン交換樹脂を通過した試料を光学測定のために保持する測定容器と、

前記測定容器内の試料の成分濃度を前記成分の光学特性に基づいて測定するための光学測定部と、

前記試料が通過した後の前記イオン交換樹脂の色を検出するための検出部と、

前記保持セルに保持された試料を再度イオン交換樹脂を通過させるために送液する第1の送液手段と、

前記保持セルに保持された試料を前記測定容器に送液するための 第2の送液手段と、

を有することを特徴とする光学測定装置。

14. 光学測定装置であって、

第1のイオン交換樹脂と、

前記第1のイオン交換樹脂を通過した試料を一時的に保持するための第1の保持セルと、

第2のイオン交換樹脂と、

前記第2のイオン交換樹脂を通過した試料を一時的に保持するための第2の保持セルと、

前記第1又は、第1及び第2のイオン交換樹脂を通過した試料を

光学測定のために保持する測定容器と、

前記測定容器内の試料の成分濃度を前記成分の光学特性に基づいて測定するための光学測定部と、

前記試料が通過した後の前記第1及び第2のイオン交換樹脂の色を検出するための検出部と、

前記第1の保持セルに保持された試料を第2のイオン交換樹脂を 通過させるために送液する第1の送液手段と、

前記第1の保持セルに保持された試料を前記測定容器に送液する ための第2の送液手段と、

前記第2の保持セルに保持された試料を前記測定容器に送液するための第3の送液手段と、

を有することを特徴とする光学測定装置。

15.光学測定装置であって、

イオン交換樹脂と、

前記イオン交換樹脂を通過した試料に含まれる旋光性物質の濃度を前記旋光性物質の光学特性に基づいて測定するための光学測定部と、

前記光学測定部の測定結果を連続的に監視する制御部と、を有することを特徴とする光学測定装置。

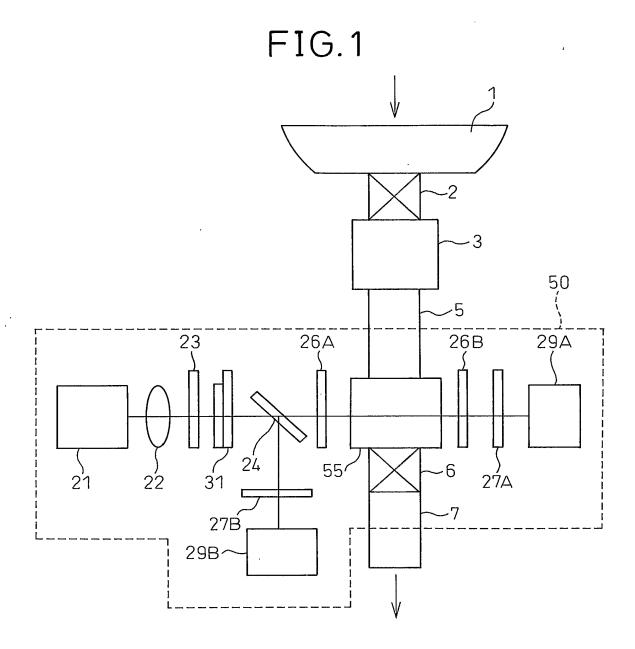
- 16.前記制御部は、測定結果が定常状態になった場合に、定常状態時の測定結果を用いて前記旋光性物質の濃度を求める、請求項15に記載の光学測定装置。
- 17. 前記制御部は、測定結果の監視に基づいて、前記イオン交換樹脂の交換能が飽和していること判別する、請求項15に記載の光学測定装置。
- 18. 前記試料は尿であり、前記旋光性物質は尿糖である、請求項15に記載の光学測定装置。

19. 前記イオン交換樹脂が、陰イオン交換樹脂、混床イオン交換樹脂、又は陽イオン交換樹脂である、請求項15.に記載の光学測定装置。

20. さらに、前記イオン交換樹脂を再生液によって再生させるための再生部を有し、

前記制御部は、測定結果の監視に基づいて、前記イオン交換樹脂の前記再生液による再生状態を判別する、請求項15に記載の光学測定装置。

- 21. 前記制御部は、前記再生液の量を制御する、請求項20に記載の光学測定装置。
- 22. 便座又は便器に設けられていることを特徴とする請求項1に記載の光学測定装置。



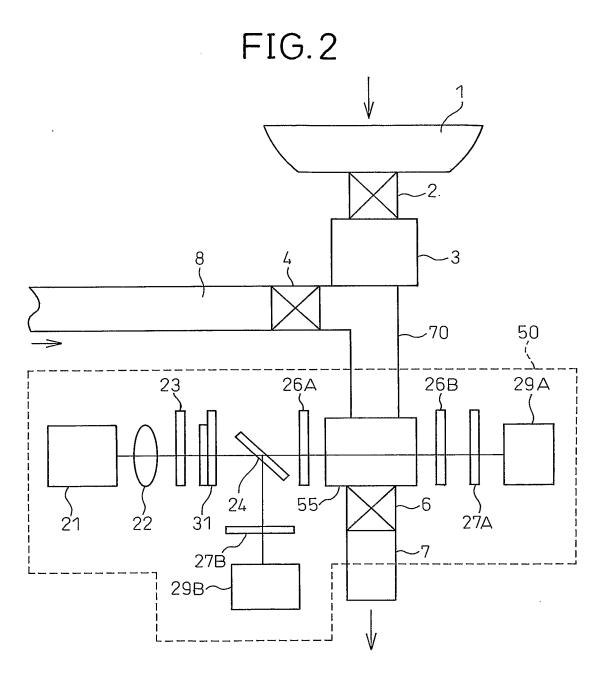


FIG.3

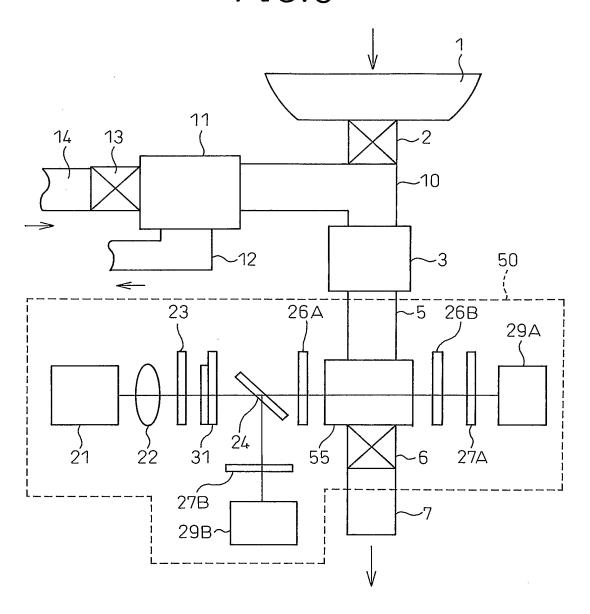
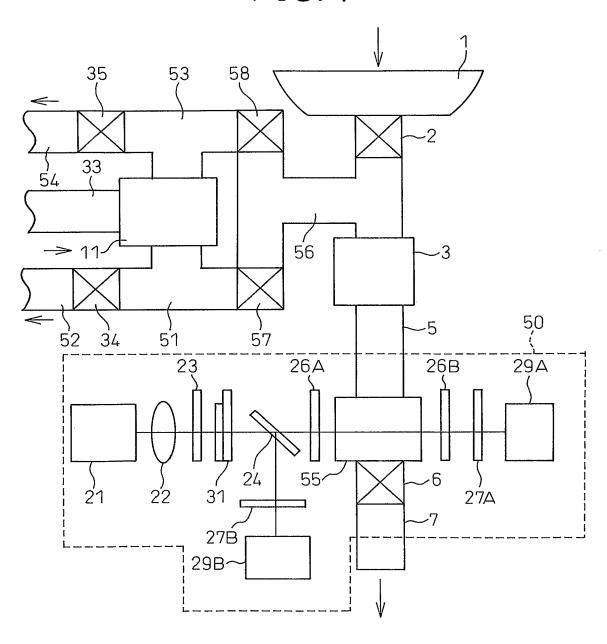
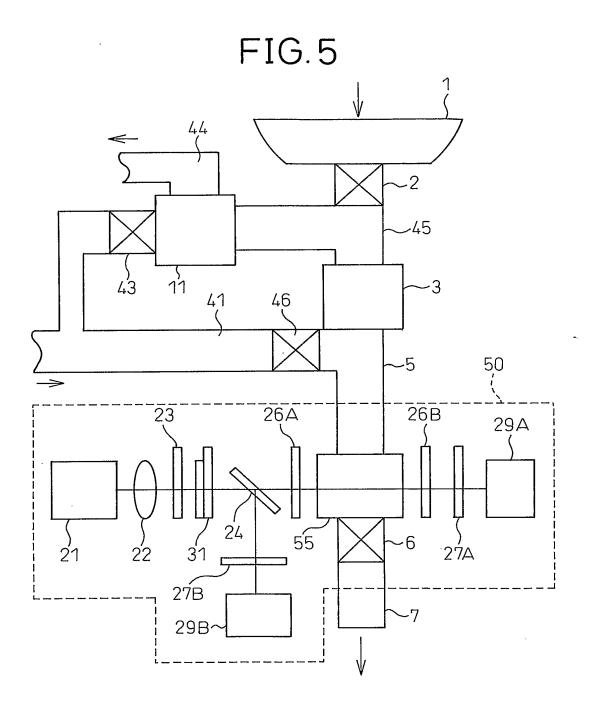
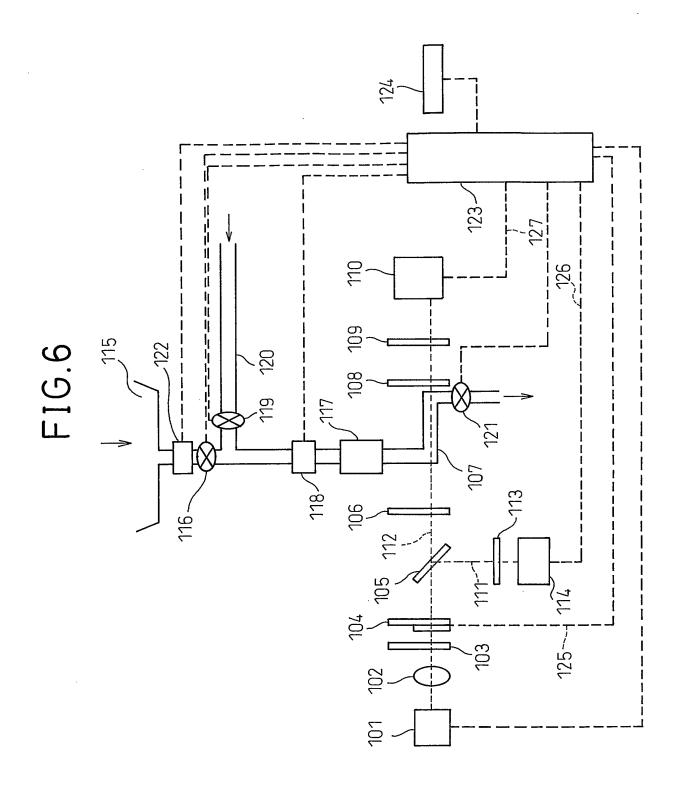
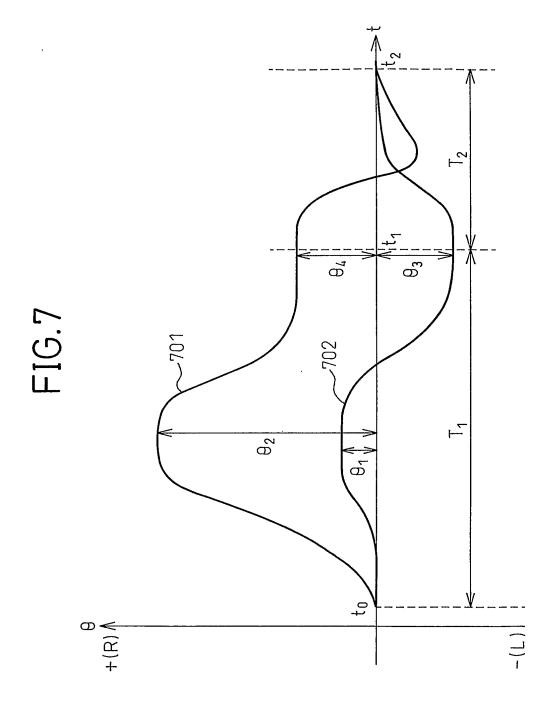


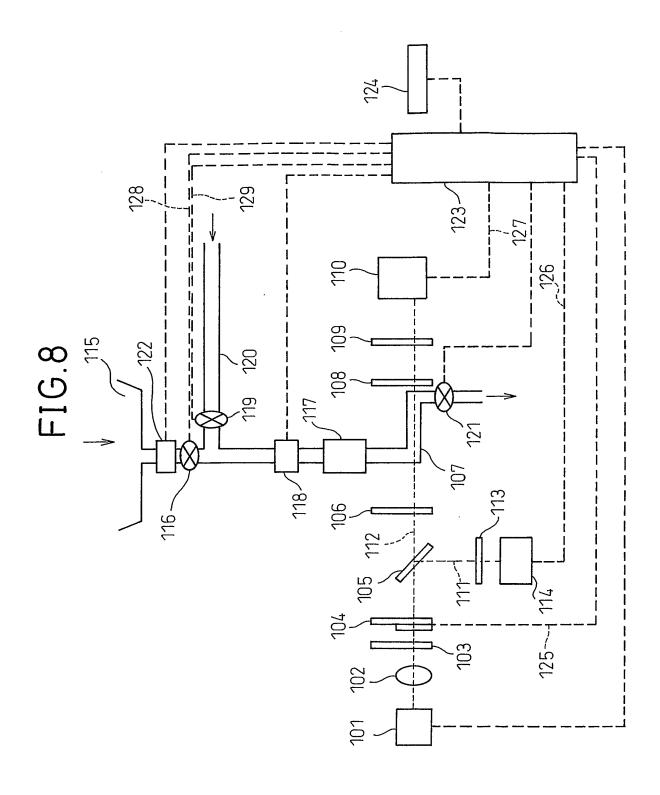
FIG.4

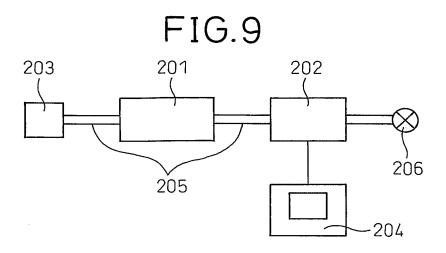












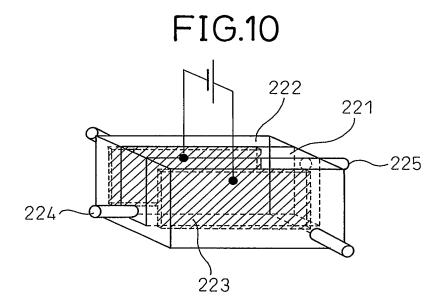


FIG.11

222

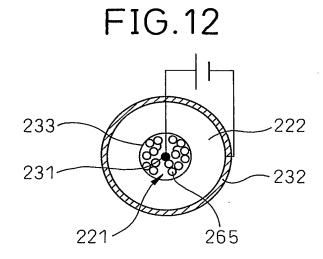
231

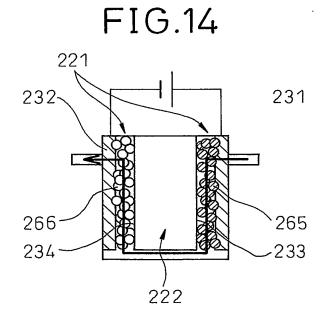
232

232

233

233





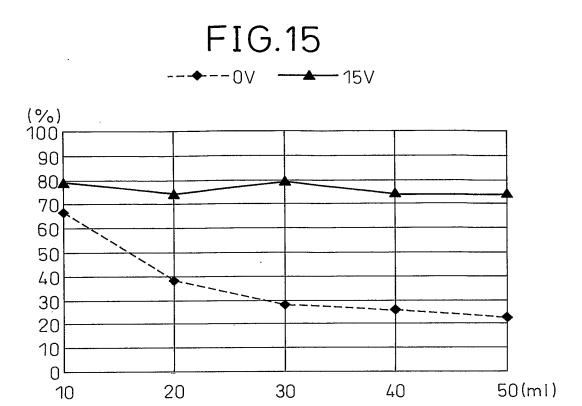
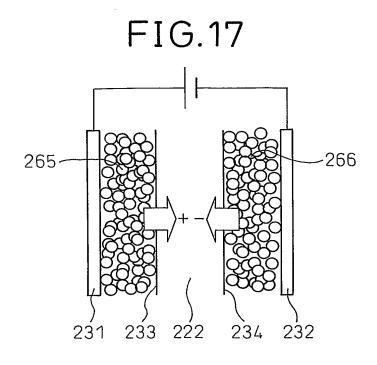


FIG.16

204
203
201
202
205
274
271
273



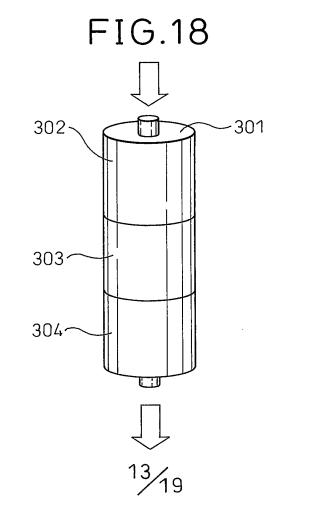
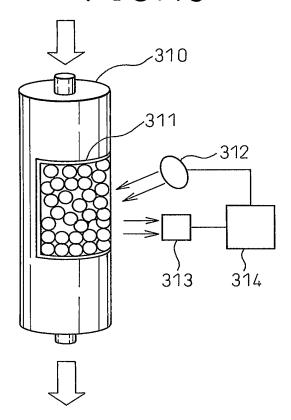


FIG.19



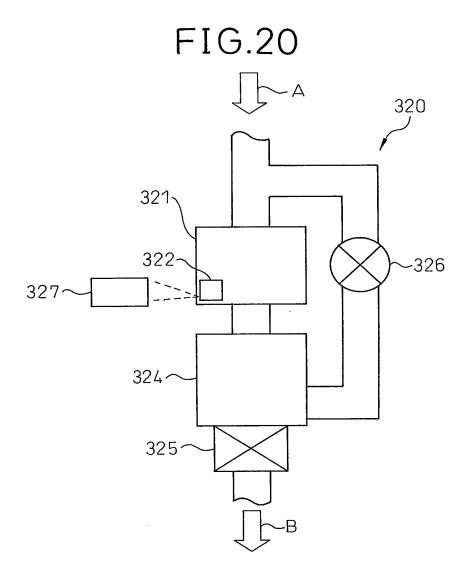
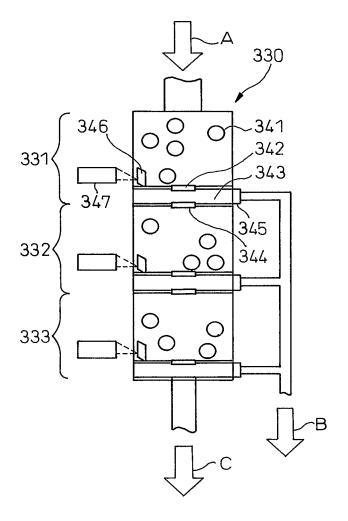


FIG. 21



F I G. 22

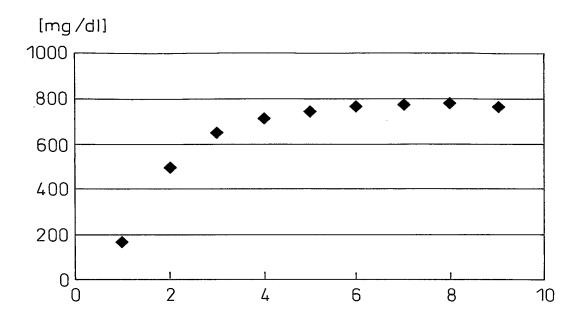
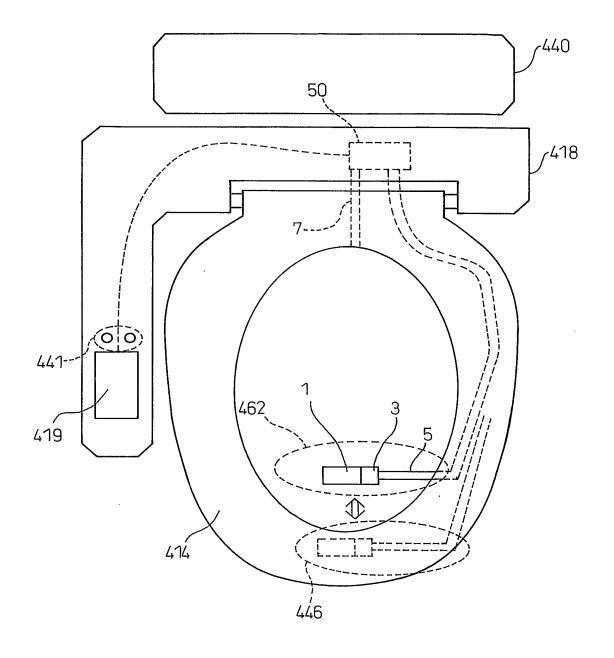


FIG. 23



F IG.24

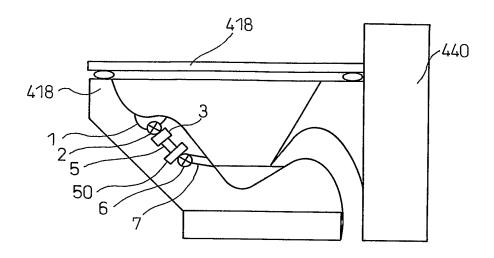


FIG.25

23
26A
25
29A
29A
27A
27B
29B

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

		PCT/JP2	005/006564			
	CATION OF SUBJECT MATTER G01N33/493, 21/21, 30/00, 30/	/26, 30/48, 30/50, 30/74	1, 30/88			
According to Int	ernational Patent Classification (IPC) or to both national	l classification and IPC				
B. FIELDS SE	B. FIELDS SEARCHED					
Minimum docun Int.Cl ⁷	nentation searched (classification system followed by classification syste	assification symbols) /26, 30/48, 30/50, 30/74	1, 30/88			
Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched Jitsuyo Shinan Koho 1922-1996 Jitsuyo Shinan Toroku Koho 1996-2005 Kokai Jitsuyo Shinan Koho 1971-2005 Toroku Jitsuyo Shinan Koho 1994-2005						
	ase consulted during the international search (name of d	lata base and, where practicable, search te	rms used)			
C. DOCUMEN	ITS CONSIDERED TO BE RELEVANT					
Category*	Citation of document, with indication, where app	propriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.			
X/ Y/	JP 9-80037 A (Hitachi, Ltd.), 28 March, 1997 (28.03.97), & EP 763734 A & US 5827426 A		1-3,5,7-10/ 4,6,11,12, 15,16,18,19, 22/			
A			13,14,17,20, 21			
Y	JP 2001-141709 A (Nikkiso Co., Ltd.), 25 May, 2001 (25.05.01), (Family: none)		4,6			
У	JP 57-127848 A (Shimadzu Corj 09 August, 1982 (09.08.82), (Family: none)	p.),	10,11			
× Further do	cuments are listed in the continuation of Box C.	See patent family annex.				
* Special categories of cited documents: "A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance		"T" later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention				
"E" earlier application or patent but published on or after the international filing date "L" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is		"X" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone				
cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified) "O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means "P" document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed		"Y" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art "&" document member of the same patent family				
Date of the actual completion of the international search 06 May, 2005 (06.05.05)		Date of mailing of the international sear 24 May, 2005 (24.05				
	ng address of the ISA/ se Patent Office	Authorized officer				
		Talanhana Na				

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP2005/006564

Y JP 2002-98628 A (Toto Ltd.), 05 April, 2002 (05.04.02), (Family: none) 15,16,18,22

発明の属する分野の分類(国際特許分類(IPC)) Int.Cl.⁷ G01N33/493, 21/21, 30/00, 30/26, 30/48, 30/50, 30/74, 30/88

調査を行った分野

調査を行った最小限資料(国際特許分類(IPC))

Int.Cl.⁷ G01N33/493, 21/21, 30/00, 30/26, 30/48, 30/50, 30/74, 30/88

最小限資料以外の資料で調査を行った分野に含まれるもの

日本国実用新案公報

1922-1996年

日本国公開実用新案公報

1971-2005年

日本国実用新案登録公報

1996-2005年

日本国登録実用新案公報

1994-2005年

国際調査で使用した電子データベース(データベースの名称、調査に使用した用語)

C. 関連すると認められる文献				
引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号		
X/ Y/	JP 9- 80037 A (株式会社日立製作所)1997.03.28 & EP 763734 A & US 5827426 A	1-3, 5, 7-10/ 4, 6, 11, 12, 15, 16, 18, 19,		
A		22/ 13, 14, 17, 20, 21		
Y	JP 2001-141709 A(日機装株式会社)2001.05.25 (ファミリーなし)	4, 6		

C欄の続きにも文献が列挙されている。

パテントファミリーに関する別紙を参照。

* 引用文献のカテゴリー

- 「A」特に関連のある文献ではなく、一般的技術水準を示す 「T」国際出願日又は優先日後に公表された文献であって もの
- 「E」国際出願日前の出願または特許であるが、国際出願日 以後に公表されたもの
- 「L」優先権主張に疑義を提起する文献又は他の文献の発行 日若しくは他の特別な理由を確立するために引用す る文献 (理由を付す)
- 「O」ロ頭による開示、使用、展示等に言及する文献
- 「P」国際出願日前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願 「&」同一パテントファミリー文献

の日の後に公表された文献

- 出願と矛盾するものではなく、発明の原理又は理論 の理解のために引用するもの
- 「X」特に関連のある文献であって、当該文献のみで発明 の新規性又は進歩性がないと考えられるもの
- 「Y」特に関連のある文献であって、当該文献と他の1以 上の文献との、当業者にとって自明である組合せに よって進歩性がないと考えられるもの

国際調査を完了した日 06.05.2005	国際調査報告の発送日 24。5.20	05
国際調査機関の名称及びあて先	特許庁審査官(権限のある職員)	2 J 9 4 0 7
日本国特許庁(ISA/JP) 郵便番号100-8915 東京都千代田区霞が関三丁目4番3号	宮澤 浩 電話番号 03-3581-1101 内線	3252

C (続き). 引用文献の			
カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号	
Y	JP 57-127848 A(株式会社島津製作所)1982.08.09 (ファミリーなし)	10, 11	
Y	JP 2002- 98628 A(東陶機器株式会社)2002.04.05 (ファミリーなし)	15, 16, 18, 22	
		·	
		,	
		·	
	·		
	-		